WO 2005/037269 PCT/JP2004/015773

1

#### 明細書

## 新規ピペリジン誘導体

#### 技術分野

本発明は、低密度リポタンパク(low density lipoprotei n;以下LDLと略称する場合がある)受容体発現増強剤に関する。

### 背景技術

肝細胞におけるLDL受容体は、血中コレステロール濃度の調節に重要な役割を持っている。すなわち、3ーヒドロキシー3ーメチルグルタリル補酵素A(HMG OCOA)還元酵素阻害剤による肝細胞におけるコレステロール合成阻害が間接的にLDL受容体の発現を増加させ、その結果、LDL受容体による血中からのLDLの取り込みが増加して、血中コレステロール、なかでも血中LDLコレステロールの低下を導くことが明らかとなっている。

HMG-CoA還元酵素阻害剤は、血中コレステロールを低下させることが出来 5 表剤として臨床上高い評価を受けている。しかしながら、高い血中コレステロール値を持つ家族性高コレステロール血症の患者、あるいは冠動脈疾患をもつ患者に対し、目標とする低レベルの血中コレステロール値まで下げるには十分な効果を有しておらず、このような患者にも有効な、よりシャープな血中LDL濃度低下作用を有する高脂血症治療剤が望まれている。

20 HMG-CoA還元酵素阻害剤が、コレステロール合成阻害を介して間接的にL DL受容体の合成を促進するのに対し、LDL受容体発現増強剤は、より直接的に LDL受容体発現を促進することにより、よりシャープな血中LDL濃度低下作用 を示すことが期待できる。

LDL受容体は、転写および糖鎖付加を受けた後にLDLを取り込む機能を持つ 受容体タンパク質として発現し、血中LDLを細胞内に取り込む機能を示すことが 近年明らかになっている(Goldstein & Brown、Nature、第 343巻、425ページ、1990年およびGoldstein & Brown、 Science、第232巻、34ページ、1986年)。従って、LDL-Rタンパク質発現を増強させることにより、血中コレステロールを低下させる新しい作用 00 機序の薬剤を開発することができる。

ピペリジン誘導体としては、4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル)-1-クエニルピペリジンが知られている(例えばザ・ジャーナル・オブ・ヘテロサイクリック・ケミストリー(The Journal of Heterocyclic Chemistry)、1983年、第20巻、p. 771参照)が、LDLコレステロール濃度の低下等の用途は記載されていない。

## 発明の開示

5

10

15

20

本発明の課題は、LDL受容体タンパク質発現を促進し、高脂血症、より具体的には高コレステロール血症の処置に有用なLDL受容体発現増強作用を有する化合物を提供することにある。本発明の課題はまた、LDL受容体合成の制御、血中LDLコレステロール濃度の低下および動脈硬化症の予防および/または治療に有用な化合物を提供することにある。

本発明者らは上記課題を解決すべく鋭意検討を重ね、ピペリジン誘導体である下記式(1)で表される化合物もしくはそのプロドラッグまたはそれらの薬学的に許容される塩(以下、本発明化合物と略称する場合がある)が強力なLDL受容体発現増強作用を有していることを見出し、本発明を完成するに至った。

即ち、本発明は以下のものに関する。

## [1] 式(1):

〔式中、m、n、及びpは独立して $0\sim4$ の整数を表す。ただし、 $3\leq m+n\leq 8$ である。

Xは窒素原子または式:  $C-R^{15}$  で表される基を表す。

R<sup>15</sup> は水素原子、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換の芳

10

15

20

香族基、または式:-NR<sup>1-9</sup>R<sup>20</sup> (R<sup>19</sup>およびR<sup>20</sup>は互いに独立して、水 素原子、置換もしくは無置換の低級アルキル基、置換もしくは無置換のシクロアル キル基、-NR<sup>21</sup>-(R<sup>21</sup>は水素原子、置換もしくは無置換の低級アルキル基 、置換もしくは無置換の芳香族基、置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニ ル基、置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換もしくは無置換のヘテロア リールアルキル基を表す。)を1個、または酸素原子1個を含む、環を構成する炭 素原子数が3から8個の飽和ヘテロ環基(当該飽和ヘテロ環基の炭素原子上に置換 基が存在していてもよい)、置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニル基、 置換もしくは無置換の芳香族基、置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換 もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基)を表すか、またはR<sup>19</sup> およびR<sup>2</sup> <sup>0</sup> が互いに結合して、それらが結合する窒素原子とともに、環中にさらに-NR<sup>2</sup> <sup>2</sup> ー(R<sup>22</sup> は水素原子、置換もしくは無置換の低級アルキル基、置換もしくは無 置換の芳香族基、置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニル基、置換もしく は無置換のアラルキル基、または置換もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基 を表す。)を1個、または酸素原子1個を含んでもよい、環を構成する炭素原子数 が3から8個の飽和環状アミノ基(当該飽和環状アミノ基の炭素原子上に置換基が 存在していてもよい)を表す。)で表される基を表す。

Yは置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のアルケニル基、置換もしくは無置換のアルキニル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換もしくは無置換のデ香族基、または式:-C(=O) R<sup>8</sup> (R<sup>8</sup> は、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のアルケニル基、置換もしくは無置換のアルキニル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、または置換もしくは無置換の芳香族基を表す。)で表される基を表す。

R¹は水素原子、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のアル ケニル基、置換もしくは無置換のアルキニル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、一NR²³ー(R²³は水素原子、置換もしくは無置換の低級アルキル基、置換もしくは無置換の芳香族基、置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニル基、置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基を表す。)を1個、または酸素原子1個を含む、環を構成する炭素原子数が3から8個の飽和ヘテロ環基(当該飽和ヘテロ環基の炭素原子上に置換

10

20

25

30

基が存在していてもよい)、置換もしくは無置換の芳香族基、または式:-C (=C O)  $R^{1.4}$  ( $R^{1.4}$  は、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のアルケニル基、置換もしくは無置換のアルキニル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、または置換もしくは無置換の芳香族基を表す。)で表される基を表す

R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>、およびR<sup>7</sup>は、

同一または異なって、また複数ある場合にはそれぞれ独立して、水素原子、水酸基、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のアルコキシ基、置換もしくは無置換のアルコキシカルボニル基、置換もしくは無置換のアラルキル基、置換もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基、置換もしくは無置換のアラルキルオキシ基、または置換もしくは無置換のヘテロアリールアルキルオキシ基を表すが:

 $R^2$  と $R^3$  、 $R^4$  と $R^5$  、および $R^6$  と $R^7$  の組み合わせから選ばれる1つまたは複数の組み合わせがそれぞれ独立してオキソ基を表すこともでき:

 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$  および $R^5$  のうちのいずれか2つが隣接する炭素原子上にある場合、それらは2重結合を形成することができる。

10

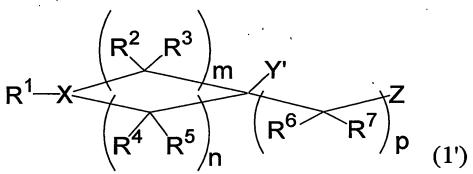
25

もしくは無置換の低級アルキル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニル基、置換もしくは無置換の芳香族基、置換もしくは無置換のアシル基、置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基を表すか、または $R^9$  および $R^{1\ 0}$  が互いに結合して、それらが結合する窒素原子とともに、環中にさらに $-NR^{1\ 1}$  -  $(R^{1\ 1}$  は水素原子、置換もしくは無置換の低級アルキル基、置換もしくは無置換の汚香族基、置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニル基、置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基を表す。)を1個、または酸素原子1個を含んでもよい、環を構成する炭素原子数が3から8個の飽和環状アミノ基(当該飽和環状アミノ基の炭素原子上に置換基が存在していてもよい)を表す。)で表される基を表す。〕

で表される化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩を有効成分として含有する低密度リポタンパク受容体発現増強剤。

[2] 高脂血症または動脈硬化治療剤である、[1]記載の低密度リポタンパク 15 受容体発現増強剤。

# [3] 式(1'):



〔式中、m、n、及びpは独立して $0\sim4$ の整数を表す。ただし、 $3\leq m+n\leq 8$ である。

20 Xは窒素原子または式: C-R<sup>15</sup>で表される基を表す。

 $R^{1.5}$  は水素原子、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換の芳香族基、または式:  $-NR^{1.9}$   $R^{2.0}$   $(R^{1.9}$  および $R^{2.0}$  は互いに独立して、水素原子、置換もしくは無置換の低級アルキル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、 $-NR^{2.1}$   $-(R^{2.1}$  は水素原子、置換もしくは無置換の低級アルキル基、置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニ

25

ル基、置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換もしくは無置換のヘテロア・・ リールアルキル基を表す。)を1個、または酸素原子1個を含む、環を構成する炭 素原子数が3から8個の飽和ヘテロ環基(当該飽和ヘテロ環基の炭素原子上に置換 基が存在していてもよい)、置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニル基、 置換もしくは無置換の芳香族基、置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換 もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基)を表すか、またはR<sup>19</sup> およびR<sup>2</sup> <sup>◦</sup>が互いに結合して、それらが結合する窒素原子とともに、環中にさらに-NR<sup>2</sup> 2- (R<sup>22</sup> は水素原子、置換もしくは無置換の低級アルキル基、置換もしくは無 置換の芳香族基、置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニル基、置換もしく は無置換のアラルキル基、または置換もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基 を表す。)を1個、または酸素原子1個を含んでもよい、環を構成する炭素原子数 が3から8個の飽和環状アミノ基(当該飽和環状アミノ基の炭素原子上に置換基が 存在していてもよい)を表す。)で表される基を表す。

Y'は置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換もしくは無置換の芳香族基 、または式:-C(=O)  $R^{8}$  ( $R^{8}$  は、置換もしくは無置換のシクロアルキ 15 ル基、または置換もしくは無置換の芳香族基を表す。)で表される基を表す。

R<sup>1</sup>は水素原子、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のアル ケニル基、置換もしくは無置換のアルキニル基、置換もしくは無置換のシクロアル キル基、-NR<sup>23</sup>-(R<sup>23</sup>は水素原子、置換もしくは無置換の低級アルキル基 20 、置換もしくは無置換の芳香族基、置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニ ル基、置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換もしくは無置換のヘテロア リールアルキル基を表す。)を1個、または酸素原子1個を含む、環を構成する炭 素原子数が3から8個の飽和ヘテロ環基(当該飽和ヘテロ環基の炭素原子上に置換 基が存在していてもよい)、置換もしくは無置換の芳香族基、または式:-C (= O) R<sup>14</sup> (R<sup>14</sup> は、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換の アルケニル基、置換もしくは無置換のアルキニル基、置換もしくは無置換のシクロ アルキル基、または置換もしくは無置換の芳香族基を表す。)で表される基を表す

R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>、およびR<sup>7</sup>は、

同一または異なって、また複数ある場合にはそれぞれ独立して、水素原子、水酸基 30

、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のアルコキシ基、置換も しくは無置換のアルコキシカルボニル基、置換もしくは無置換のアラルキル基、置 換もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基、置換もしくは無置換のアラルキル オキシ基、または置換もしくは無置換のヘテロアリールアルキルオキシ基を表すが

5 ;

 $R^2$   $ER^3$  、 $R^4$   $ER^5$  、および $R^6$   $ER^7$  の組み合わせから選ばれる1つまたは複数の組み合わせがそれぞれ独立してオキソ基を表すこともでき;

R<sup>2</sup> とR<sup>4</sup> が一緒になってアルキレンを表すこともでき;

 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$  および $R^5$  のうちのいずれか2つが隣接する炭素原子上にある場 10 合、それらは2重結合を形成することができる。

Zは、水素原子、水酸基、カルボキシ基、シアノ基、フタルイミド基、ハロゲン 原子、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のアルケニル基、置 換もしくは無置換のアルキニル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換 もしくは無置換の芳香族基、置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニル基、 置換もしくは無置換のカルバモイル基、置換もしくは無置換のベンジルオキシカル 15 ボニル基、置換もしくは無置換のアラルキルオキシ基、置換もしくは無置換のヘテ ロアリールアルキルオキシ基、置換もしくは無置換のアリールオキシ基、置換もし くは無置換のヘテロアリールオキシ基、置換もしくは無置換の低級アルコキシ基、 置換もしくは無置換の低級アルカノイルオキシ基、置換もしくは無置換の低級アル 20 キルチオ基、置換もしくは無置換の低級アルキルスルフィニル基、置換もしくは無 置換の低級アルキルスルホニル基、置換もしくは無置換のベンゼンスルホニルオキ シ基、または置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニルアミノ基を表すか、 または式:-NR<sup>®</sup> R<sup>1</sup> <sup>®</sup> (R<sup>®</sup> およびR<sup>1</sup> <sup>®</sup> は互いに独立して、水素原子、置換 もしくは無置換の低級アルキル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換 もしくは無置換の低級アルコキシカルボニル基、置換もしくは無置換の芳香族基、 25 置換もしくは無置換のアシル基、置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換 もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基を表すか、またはR®およびR10が 互いに結合して、それらが結合する窒素原子とともに、環中にさらに-NR<sup>11</sup>-(R<sup>11</sup> は水素原子、置換もしくは無置換の低級アルキル基、置換もしくは無置換 の芳香族基、置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニル基、置換もしくは無 30

置換のアラルキル基、または置換もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基を表す。)を1個、または酸素原子1個を含んでもよい、環を構成する炭素原子数が3から8個の飽和環状アミノ基(当該飽和環状アミノ基の炭素原子上に置換基が存在していてもよい)を表す。)で表される基を表す。

5 但し、Y'およびR¹が共に無置換フェニル基である場合、Zはシアノ基ではない。]

で表される化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される 塩。

- [4] Xが窒素原子であり、かつ $R^2$   $ER^4$  が一緒になってアルキレンを表すか 10 、またはXが式: $C-R^{1.5}$  で表される基である、[3] 記載の化合物もしくはそ のプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。
  - [5] Y'が置換もしくは無置換の芳香族基である、[3]から[4]のいずれかに記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。
  - 15 [6] R<sup>1</sup> が置換もしくは無置換の芳香族基である、[5] 記載の化合物もしく はそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。
    - [7] Y'が置換もしくは無置換のフェニル基、または置換もしくは無置換のピリジル基である、[6]記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。
  - 20 [8] R¹ がフェニル基、ピリジル基、ピリミジル基、ベンズオキサゾリル基、 またはベンズチアゾリル基であり、これらの基は置換されていてもよい、 [7] 記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。
    - [9] R<sup>1</sup> が置換されたフェニル基または置換されたピリジル基であって、該フェニル基またはピリジル基の置換基が、水酸基および低級アルコキシ基から選ばれ、該置換基は1または複数、同一または異なって存在する、[8]記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。
    - [10] Xが式:  $C-R^{15}$  で表される基であり、 $R^{15}$  が式:  $-NR^{19}$   $R^{2}$  ° で表される基である、[3] から [5] のいずれかに記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。
  - 30 [11] 式: $-NR^{19}R^{20}$ で表される基において、 $R^{19}$ が 水素原子であり

15

25

30

、 $R^{2}$  が 置換もしくは無置換の芳香族基、置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基を表すか、または式:-N $R^{1}$   $^{9}$   $R^{2}$   $^{0}$  で表される基が、 $R^{1}$   $^{9}$  および $R^{2}$   $^{0}$  が互いに結合して、それらが結合する窒素原子とともに、環中にさらに $-NR^{2}$   $^{2}$   $^{2}$   $^{2}$   $^{2}$  は水素原子、置換もしくは無置換の低級アルキル基、置換もしくは無置換の汚香族基、置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニル基、置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換しくは無置換のヘテロアリールアルキル基を表す。)を1個含んでもよい、環を構成する炭素原子数が3から8個の飽和環状アミノ基(当該飽和環状アミノ基の炭素原子とに置換基が存在していてもよい)を表す、[10] 記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。

[12]  $R^{15}$  が式:  $-NR^{19}$   $R^{20}$  で表される基であり、 $R^{19}$  が 水素原子を表し、 $R^{20}$  が 置換もしくは無置換の芳香族基、置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基を表し、かつ $R^{15}$  とY' がトランスの幾何異性体で表される基である、 [10] 記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。

 $\begin{bmatrix} 1 & 3 \end{bmatrix}$  R<sup>2 o</sup> が 置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基である、  $\begin{bmatrix} 1 & 2 \end{bmatrix}$  記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。

[14]  $R^{20}$  が 置換ベンジル基であり、該置換基がスルファモイル基である 、 [12] 記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容 される塩。

[15]  $R^{15}$ が式: $-NR^{19}$   $R^{20}$  で表される基であり、 $R^{19}$  が 水素原子を表し、 $R^{20}$  が、 $-NR^{21}$   $-(R^{21}$  は水素原子、置換もしくは無置換の低級アルキル基、置換もしくは無置換の伤る級アルキル基、置換もしくは無置換の方香族基、置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニル基、置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基を表す。)を1個、または酸素原子1個を含む、環を構成する炭素原子数が3から8個の飽和ヘテロ環基(当該飽和ヘテロ環基の炭素原子上に置換基が存在していてもよい)を表し、かつ $R^{15}$  と $Y^{9}$  がトランスの幾何異性体で表される基である、[10] 記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。

10

15

25

[16]  $R^{15}$ が式:  $-NR^{19}$   $R^{20}$  で表される基であり、式:  $-NR^{19}$   $R^{20}$  で表される基が、 $R^{19}$  および $R^{20}$  が互いに結合して、それらが結合する窒素原子とともに、環中にさらに $-NR^{22}$   $-(R^{22}$  は水素原子、置換もしくは無置換の低級アルキル基、置換もしくは無置換の芳香族基、置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニル基、置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基を表す。)を1個含んでもよい、環を構成する炭素原子数が3から8個の飽和環状アミノ基(当該飽和環状アミノ基の炭素原子上に置換基が存在していてもよい)を表し、かつ $R^{15}$  とY がシスの幾何異性体で表される基である、[10] 記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。

[17]  $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$  、 $R^5$  、 $R^6$  、および $R^7$  のすべてが水素原子であるか、または $R^2$  と $R^3$ 、 $R^4$  と $R^5$  、および $R^6$  と $R^7$  の組み合わせから選ばれる1つまたは複数の組み合わせがそれぞれ独立してオキソ基を表し他は全て水素原子を表す、[9] から [16] のいずれかに載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。

[18]  $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、および $R^5$ のすべてが水素原子を表し、 $R^6$  と $R^7$ が一緒になってオキソ基を表すかまたは両方が水素原子を表す、 [17] 記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。

[19] Zが水酸基、シアノ基、低級アルコキシ基または式:-NR<sup>9</sup>R<sup>10</sup>で 20 表される基である、[18]記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれ らの薬学的に許容される塩。

[20] Y'が置換されたフェニル基であって、該フェニル基の置換基が水酸基および低級アルコキシ基から選ばれ、1または複数、同一または異なって存在する、[19] 記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。

[21] Zがシアノ基である、[3]から[20]のいずれかに記載の化合物も しくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。

[22] mが2または3であり、nが2であり、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$  、および $R^7$  のすべてが水素原子である、[3] から [21] のいずれかに記載の 30 化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。

[23] pが0である、[3] から [22] のいずれかに記載の化合物もしくは ' そのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。

[24] [3] から [23] のいずれかに記載の化合物もしくはそのプロドラッ グ、またはそれらの薬学的に許容される塩を有効成分として含有する医薬。

[25] [3] から[23] のいずれかに記載の化合物もしくはそのプロドラッ 5 グ、またはそれらの薬学的に許容される塩を有効成分として含有する、低密度リポ タンパク受容体発現増強剤。

[3]から[23]のいずれかに記載の化合物もしくはそのプロドラッ グ、またはそれらの薬学的に許容される塩を有効成分として含有する、高脂血症ま たは動脈硬化治療剤。

治療を必要とする患者に、[3]から[23]のいずれかに記載の化合 [27] 物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学上許容される塩の有効量を投与 することからなる、高脂血症または動脈硬化の治療方法。

高脂血症または動脈硬化治療剤の製造のための、[3]から[23]の [28] 15 いずれかに記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学上許容さ れる塩の使用。

本発明化合物は、LDL受容体発現増強作用、LDL受容体合成の制御作用を有 し、血中LDLコレステロール濃度の低下および動脈硬化症の予防および治療に有 20 用である。

#### 図面の簡単な説明

10

25

図1は、試験例1のLDL受容体発現量測定試験に於ける、実施例1-4の化合 物のイムノブロッティングの結果を表す図である。各レーンは、左から順にコント ロール、化合物濃度 0. 1 μ Μ、1 μ Μ、1 0 μ Μ での試験結果を表す。矢印は L DL受容体蛋白質の位置を表す。

## 発明を実施するための最良の形態

LDL受容体発現増強とは、LDL受容体タンパク質の発現量が増えることを意 味し、LDL受容体発現上昇、またはLDL受容体発現のアップレギュレートとも 30 言う。

本発明における各種の基を詳細に説明すると次の通りである。なお、特に指示し、 た場合を除き、各々の基の説明はその基が他の基の一部分である場合にも該当する

アルキル基としては、例えば直鎖または分枝した炭素原子数1~15個のアルキ・ ル基が挙げられ、具体的には例えばメチル、エチル、プロピル、2ープロピル、ブ チル、2ープチル、2ーメチルプロピル、1、1ージメチルエチル、ペンチル、3 ーペンチル、3ーメチルブチル、ヘキシル、3ーヘキシル、4ーメチルペンチル、 4-ヘプチル、オクチル、4-オクチル、デシル等が挙げられる。好ましくは直鎖 または分枝した炭素原子数1~6個のアルキル基が挙げられる。

アルケニル基としては、例えば直鎖または分枝した炭素原子数2~15個のアル」 10 ケニル基が挙げられ、具体的には例えばビニル、アリル、2ープロペニル、2ーメ チルー2ープロペニル、2ーブテニル、3ーブテニル、3ーメチルー2ーブテニル 、4-ペンテニル、1-ヘキセニル、3-ヘキセニル、3-エチル-2-ペンテニ ル、4-エチル-3-ヘキセニル等が挙げられる。好ましくは直鎖または分枝した 炭素原子数2~6個のアルケニル基が挙げられる。 15

アルキニル基としては、例えば直鎖または分枝した炭素原子数2~15個のアル キニル基が挙げられ、具体的には例えばエチニル、2ープロピニル、3ーブチニル 、4ーペンチニル、3ーヘキシニル、5ーメチルー2ーヘキシニル、6ーメチルー 4-ヘプチニル等が挙げられる。好ましくは直鎖または分枝した炭素原子数2~6 個のアルキニル基が挙げられる。

アルコキシ基としては、例えば上記アルキル基に酸素原子が結合した基が挙げら れる。

20

アルコキシカルボニル基としては、例えば式:-C(=O)O-で表される基の 酸素原子側に上記アルキル基が結合した基が挙げられる。

置換アルキル基、置換アルケニル基、置換アルキニル基、置換アルコキシ基、置 . 25 換アルコキシカルボニル基、置換アラルキル基、置換ヘテロアリールアルキル基、 置換アルカノイル基、置換アラルキルオキシ基、および置換へテロアリールアルキ ルオキシ基のアルキル部分の置換基は、一個または同一もしくは異なって複数個あ ってもよく、置換基としては、例えば置換もしくは無置換の芳香族基、置換もしく は無置換のシクロアルキル基、ハロゲン原子、シアノ基、水酸基、低級アルコキシ 30

20

基、低級アルカノイルオキシ基、アミノ基、モノ低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、カルバモイル基、低級アルキルアミノカルボニル基、ジ低級アルキルアミノカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、カルボキシ基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルスルホンアミド基等が挙げられる。

より具体的には、例えば置換アルキル基の例として、トリフルオロメチル基、2 , 2, 2ートリフルオロエチル基、およびメトキシメチル基等が挙げられる

ハロゲン原子としては例えばフッ素、塩素、臭素、ヨウ素が挙げられる。好まし 10 いハロゲン原子としてフッ素原子が挙げられる。

シクロアルキル基としては、例えば炭素原子数3~8個のシクロアルキル基が挙 げられ、具体的には例えばシクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シク ロヘキシル、シクロヘプチル、シクロオクチル等が挙げられる。

置換シクロアルキル基、置換シクロアルカンカルボニル基、シクロアルケンカルボニル基、および置換飽和複素環ーカルボニル基の置換基は一個または同一もしくは異なって複数個あってもよく、置換基としては、例えば低級アルキル基、ハロゲン原子、シアノ基、水酸基、低級アルコキシ基、低級アルカノイルオキシ基、アミノ基、モノ低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、カルバモイル基、低級アルキルアミノカルボニル基、近級アルコキシカルボニル基、低級アルコキシカルボニルアミノ基、カルボキシル基、低級アルコキシカルボニル基、低級アルコトルチンカルボニル基、低級アルカノイルアミノ基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルカノイルアミノ基、低級アルキルスルホンアミド基等が挙げられる。好ましいハロゲン原子としてフッ素原子が挙げられる。

本発明でいう低級とは当該基のアルキル部分が低級アルキル基であることを意味 25 し、そのような低級アルキル基としてはメチル、エチル、プロピル、2ープロピル、プチル、ペンチル、ヘキシル等の炭素原子数が1~6個の低級アルキル基を挙げることができる。低級アルカノイル基およびそれを部分構造として含む基の低級アルカノイル基部分としては、炭素原子数が1~6個の低級アルキル基がカルボニル基に結合した基が挙げられる。

30 低級アルキル基および低級アルカノイル基、またはそれらを部分構造として含む

10

15

20

25

基が置換基を有する場合、当該置換基は一個または同一もしくは異なって複数個あってもよく、そのような置換基としては例えばハロゲン原子、シアノ基、低級アルコキシ基、ヘテロアリール基等が挙げられる。好ましいハロゲン原子としてフッ素原子が挙げられる。

置換カルバモイル基の置換基としては、1つ、または同一もしくは異なって2つ 存在し、置換基としては例えば置換もしくは無置換のアルキル基が挙げられる。

芳香族基としてはアリール基およびヘテロアリール基が挙げられる。

アリール基、およびアリールオキシ基のアリール部分としては、例えばフェニル 基、ナフチル基、フルオレニル基等の炭素原子数13個以下のアリール基等が挙げ られる。好ましいアリール部分としては、フェニル基、ナフチル基等の炭素原子数 10個以下のアリール基が挙げられる。

. ヘテロアリール基、およびヘテロアリールオキシ基のヘテロアリール部分として は、例えば窒素原子を1~3個含む5~6員単環式の基、窒素原子を1~2個と酸 素原子を1個もしくは硫黄原子を1個含む5~6員単環式の基、酸素原子を1個も しくは硫黄原子を1個含む5員単環式の基、窒素原子1~4個を含み、さらに酸素 原子を1個もしくは硫黄原子を1個含んでもよい、6員環と5または6員環が縮合 した二環式の基、酸素原子を1個もしくは硫黄原子を1個含む5員環と6員環が縮 合した二環式の基、窒素原子1~2個を含み、さらに酸素原子を1個もしくは硫黄 原子を1個含んでもよい、5員環と5員環が縮合した二環式の基等が挙げられ、具 体的には、例えば、2-ピリジル、3-ピリジル、4-ピリジル、2-ピリミジニ ル、4ーピリミジニル、5ーピリミジニル、2ーチエニル、3ーチエニル、3ーオ キサジアゾリル、1-イミダゾリル、2-イミダゾリル、4-イミダゾリル、2-チアゾリル、3-イソチアゾリル、2-オキサゾリル、3-イソオキサゾリル、2 ーフリル、3ーフリル、2ーピロリル、3ーピロリル、2ーキノリル、4ーキノリ ル、8-キノリル、2-キナプリニル、8-プリニル、1,3-ベンズオキサプー ルー2-イル、2-ベンゾチオフェル、5-イミダゾ [2, 1-b] チアゾリル、 1ートリアゾリル、1ーテトラゾリル、3ーインドリル、3ーピラゾリル、4ーピ ラゾリル、3-ピラゾロン-4-イル、2-ベンプフラニル、5-ジヒドロベンゾ フラニル等が挙げられる。

30 アラルキル基およびアラルキルオキシ基のアラルキル部分としては、前記アリー

ル基が置換したアルキル基が挙げられ、好ましいアルキル部分としてはメチルまた はエチルが挙げられる。

ヘテロアリールアルキル基およびヘテロアリールアルキルオキシ基のヘテロアリールアルキル部分としては、上記ヘテロアリール基が置換したアルキル基が挙げられ、好ましいアルキル部分としてはメチルが挙げられる。

10

- 15

20

25

30

置換芳香族基、置換ベンジルオキシカルボニル基、置換アリールオキシ基、置換 ヘテロアリールオキシ基、置換ベンゼンスルホニル基、置換ベンゼンスルホニルオ キシ基、置換アラルキル基、置換ヘテロアリールアルキル基、置換アロイル基、置 換複素芳香族アシル基、置換アラルキルオキシ基、置換ヘテロアリールアルキルオ キシ基、置換フェニル基、置換ピリジル基、置換ピリミジル基、置換ベンズオキサ ゾリル基、および置換ベンズチアゾリル基のアリール部分、ヘテロアリール部分ま たは複素芳香族部分の置換基としては、一個または同一もしくは異なって複数個あ ってもよく、例えばハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、水酸基、メチレンジオキ シ基、低級アルキル基、一個もしくは複数個のハロゲン原子で置換された低級アル キル基(例えばトリフルオロメチル基)、アルケニル基(カルボキシ基、フェニル 基等で置換されていてもよい)、アルキニル基、アリール基(ハロゲン原子、低級 アルキル基、低級アルコキシ基等で置換されていてもよい)、ヘテロアリール基、 低級アルコキシ基、水酸基で置換された低級アルコキシ基、低級アルコキシ基で置 換された低級アルコキシ基、一個もしくは複数個のハロゲン原子で置換された低級 アルコキシ基、フェノキシ基、ベンジルオキシ基、低級アルカノイル基、低級アル カノイルオキシ基、アミノ基、モノ低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ 基(水酸基で置換されていてもよい)、モルホリノ基、ピロリジノ基、ピペラジニ ル基、アリールアミノ基、ジアリールアミノ基、、低級アルコキシカルボニルアミ ノ基、カルバモイル基、非置換アミノスルホニル基、低級アルキルアミノカルボニ ル基、ジ低級アルキルアミノカルボニル基、カルボキシ基、スルホ基、低級アルコ キシカルボニル基、低級アルキルチオ基、アリールチオ基(低級アルキル基で置換 されていてもよい)、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、 アリールスルホニル基、低級アルカノイルアミノ基、低級アルキルスルホンアミド 基、アリールスルホンアミド基、低級アミノスルホニル基、式:-O-E-A (式 中、Oは酸素原子を表し、Eは不飽和結合を含んでいてもよい炭素原子数1~8の

2価の炭化水素基を表し、Aは、水素原子、水酸基、カルボキシル基、低級アルコ (\*) キシカルボニル基、ベンジルオキシカルボニル基、ハロゲン原子、シアノ基、ベン ジルオキシ基、低級アルコキシ基、低級アルカノイルオキシ基、低級アルキルチオ 基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、アルキル置換もし くは無置換のベンゼンスルホニルオキシ基、低級アルカノイルアミノ基、低級アル コキシカルボニルアミノ基、低級アルキルスルホンアミド基、フタルイミド基、シ クロアルキル基、アリール基(ハロゲン原子、アルキル基、または低級アルコキシ 基等で置換されていてもよい)、ヘテロアリール基(ハロゲン原子、アルキル基、 または低級アルコキシ基等で置換されていてもよい)、または式: $-NR^{1-6}R^{1}$ 7 (R<sup>16</sup> およびR<sup>17</sup> は互いに独立して、水素原子、置換もしくは無置換の低級 10 アルキル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換もしくは無置換の低級 アルコキシカルボニル基、芳香族基(ハロゲン原子、アルキル基、または低級アル コキシ基等で置換されていてもよい)、アラルキル基(ハロゲン原子、アルキル基 、または低級アルコキシ基等で置換されていてもよい)またはヘテロアリールアル キル基(ハロゲン原子、アルキル基、または低級アルコキシ基等で置換されていて 15 もよい)を表すか、またはR16およびR17が互いに結合して、それらが結合す る窒素原子とともに、環中にさらに $-NR^{18}-(R^{18}$ は水素原子、置換もしく は無置換の低級アルキル基、芳香族基(ハロゲン原子、アルキル基、または低級ア ルコキシ基等で置換されていてもよい)、置換もしくは無置換の低級アルコキシカ ルボニル基、アラルキル基(ハロゲン原子、アルキル基、または低級アルコキシ基 20 等で置換されていてもよい)またはヘテロアリールアルキル基(ハロゲン原子、ア ルキル基、または低級アルコキシ基等で置換されていてもよい)を表す。)を1個 、または酸素原子1個を含んでもよい、環を構成する炭素原子数が3から8個の飽 和環状アミノ基(当該飽和環状アミノ基の炭素原子上に置換基が存在していてもよ い) を表す。) もしくは式:-C (=O) NR<sup>16</sup> R<sup>17</sup> (R<sup>16</sup> およびR<sup>17</sup> は 25 前記と同じ意味を表す。)で表される基を表す。〉で表される基等が挙げられる。 不飽和結合を含んでいてもよい炭素原子数1~8の2価の炭化水素基としては、 例えばメチレン、エチレン、トリメチレン、テトラメチレン、ペンタメチレン、ま たはヘキサメチレン等のアルキレン基、プロペニレン、ブテニレン等のアルケニレ

ン基、エチニレン、プロピニレン、ブチニレン等のアルキニレン基が挙げられる。

15

20

25

30

これらの基は直鎖であっても分枝していてもよい。

R<sup>19</sup> およびR<sup>20</sup>、R<sup>9</sup> およびR<sup>10</sup>、またはR<sup>16</sup> およびR<sup>17</sup> が互いに結 合して、それらが結合する窒素原子と共に表す、環を構成する炭素原子数が3から 8個の飽和環状アミノ基としては、具体的には例えば、1-ピロリジニル、1-ピ ペリジノ、1-ピペラジニル、モルホリノ、1-(4-メチル)ピペラジニル等が 挙げられる。当該飽和環状アミノ基の炭素原子上の置換基としては、ハロゲン原子 、置換もしくは無置換の低級アルキル基、置換もしくは無置換の低級アルコキシ基 、芳香族基(ハロゲン原子、アルキル基、または低級アルコキシ基等で置換されて いてもよい)、アラルキル基(ハロゲン原子、アルキル基、または低級アルコキシ 基等で置換されていてもよい)またはヘテロアリールアルキル基(ハロゲン原子、 アルキル基、または低級アルコキシ基等で置換されていてもよい)が挙げられる。  $-NR^{21}$ -または $-NR^{23}$ -を1個、または酸素原子を1個含む、環を構成す る炭素原子数が3から8の飽和ヘテロ環基としては、具体的には例えば、ピペリジ ニル、ピロリジニル、テトラヒドロフラニルまたはテトラヒドロピラニル等が挙げ られる。当該飽和ヘテロ環基の炭素原子上の置換基としては、ハロゲン原子、置換 もしくは無置換の低級アルキル基、置換もしくは無置換の低級アルコキシ基、芳香 族基 (ハロゲン原子、アルキル基、または低級アルコキシ基等で置換されていても よい)、アラルキル基(ハロゲン原子、アルキル基、または低級アルコキシ基等で 置換されていてもよい)またはヘテロアリールアルキル基(ハロゲン原子、アルキ

アシル基としては、ホルミル基、例えばアセチル、プロパノイルなどの炭素原子数2~6のアルカノイル基、例えばシクロプロパンカルボニル、シクロブタンカルボニル、シクロペンタンカルボニル、シクロヘキサンカルボニルなどの炭素原子数4~7のシクロアルカンカルボニル基、例えばシクロペンテンカルボニル、シクロヘキセンカルボニルなどの炭素原子数3~6のシクロアルケンカルボニル基、例えばベンゾイル、トルオイル、ナフトイルなどの炭素原子数6~10のアロイル基、例えば2ーピペリジンカルボニル、3ーモルホリンカルボニルなどの窒素原子、酸素原子、硫黄原子から選ばれる複素原子1~2個を含む5又は6員の飽和複素環を有する飽和複素環ーカルボニル基、例えばフロイル、テノイル、ニコチノイル、イソニコチノイルなどの窒素原子、酸素原子、硫黄原子から選ばれる複素原子1~2

ル基、または低級アルコキシ基等で置換されていてもよい)が挙げられる。

個を含む5又は6員の複素芳香族環を有する複素芳香族アシル基などが挙げられる

置換アシル基における置換基としては、それぞれの基の置換基として例示された ものが挙げられる。

5 Yにおける好ましい基としては、例えば、置換フェニル基が挙げられ、更に好ま しい基としては、低級アルコキシ基置換フェニル基が挙げられる。

R¹における好ましい基としては、水素原子、置換もしくは無置換のフェニル基、ベンジル基、ピリジル基、および2, 2, 2ートリフルオロエチル基が挙げられる。更に好ましい基としては置換フェニル基が挙げられる。

- 10  $R^{1.5}$  における好ましい基としては、式: $-NR^{1.9}$   $R^{2.0}$  で表される基が挙げられ、特に次のものが好ましい。
  - (1)  $R^{19}$  および/または $R^{20}$  が置換もしくは無置換の芳香族基であるもの、および
- (2) $R^{19}$  および $R^{20}$  が互いに結合して、それらが結合する窒素原子とともに 、環中にさらに $-NR^{21}$  ーを1個含む、環を構成する炭素原子数が3から8個の 飽和環状アミノ基、中でも $R^{21}$  が置換もしくは無置換の芳香族基であるもの。

R<sup>1</sup> がこれらの基である場合、R<sup>1</sup> が水素原子である化合物が特に好ましい。 Zの好ましい基としては、水酸基、シアノ基、低級アルコキシ基、および式:-NR<sup>9</sup> R<sup>10</sup> で表される基が挙げられ、更に好ましい基としてはシアノ基が挙げら れる。

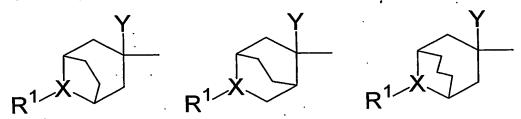
 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、およびYのうちのいずれか2つが隣接する炭素原子上にある場合に形成する2重結合は、式(1)で表される化合物の環中に1つまたは複数存在することができる。好ましくは当該2重結合が1つである化合物が挙げられる。

25 アルキレンとしては、例えば炭素原子数1~3のアルキレン等が挙げられ、具体 的には例えば、メチレン、エチレンまたはトリメチレン等が挙げられる。

「R<sup>2</sup>とR<sup>4</sup>が一緒になってアルキレンを表す」場合、式(1) 中の部分構造式

$$R^{1}$$
  $X$   $R^{2}$   $R^{3}$   $M$   $Y$   $R^{4}$   $R^{5}$   $N$ 

としては、具体的には例えば下記式:



で表されるもの等が挙げられる。

5

10

15

.20

「プロドラッグ」としては、生体内で容易に加水分解され、式(1)で表される 化合物を再生するものが挙げられ、例えばカルボキシル基を有する化合物であれば カルボキシル基がアルコキシカルボニル基となった化合物、アルキルチオカルボニ ル基となった化合物、またはアルキルアミノカルボニル基となった化合物が挙げら れる。また、例えばアミノ基を有する化合物であれば、そのアミノ基がアルカノイ ル基で置換されアルカノイルアミノ基となった化合物、アルコキシカルボニル基に より置換されアルコキシカルボニルアミノ基となった化合物、アシロキシメチルア ミノ基となった化合物、またはヒドロキシアミンになった化合物が挙げられる。ま た、例えば水酸基を有する化合物であれば、その水酸基が前記アシル基により置換 されてアシロキシ基となった化合物、リン酸エステルとなった化合物、またはアシ ロキシメチルオキシ基となった化合物が挙げられる。これらのプロドラッグ化に用 いる基のアルキル部分としては前記アルキル基が挙げられ、そのアルキル基は置換 (例えば炭素原子数1~6のアルコキシ基等により) されていてもよい。好ましい 例としては、例えばカルボキシル基がアルコキシカルボニル基となった化合物を例 にとれば、メトキシカルボニル、メトキシメトキシカルボニル、エトキシメトキシ カルボニル、2ーメトキシエトキシカルボニル、2ーメトキシエトキシメトキシカ ルボニルまたはピバロイルメトキシカルボニルなどのアルコキシ基により置換され た低級 (例えば炭素原子数1~6) アルコキシカルボニル基が挙げられる。

15

20

25

薬学的に許容される塩としては、たとえば塩酸、臭化水素酸、硫酸、リン酸などの鉱酸との塩;ギ酸、酢酸、フマル酸、マレイン酸、シュウ酸、クエン酸、リンゴ酸、酒石酸、アスパラギン酸、グルタミン酸などの有機カルボン酸との塩;メタンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸、pートルエンスルホン酸、ヒドロキシベンゼンスルホン酸、ジヒドロキシベンゼンスルホン酸などのスルホン酸との塩;および、たとえばナトリウム塩、カリウム塩などのアルカリ金属塩;カルシウム塩、マグネシウム塩などのアルカリ土類金属塩;アンモニウム塩;トリエチルアミン塩、ピリジン塩、ピコリン塩、エタノールアミン塩、ジシクロヘキシルアミン塩、N, N'ージベンジルエチレンジアミンとの塩等が挙げられる。

10 本発明化合物は不斉炭素原子を含み立体異性体が存在するものがあるが、本発明 化合物には各異性体の混合物や単離されたものを含む。

また、上記の化合物は遊離体、塩、水和物など何れであってもよい。

前記式(1)で表される化合物もしくはそのプロドラッグまたはそれらの薬学的に許容される塩は、非経口的または経口的に投与することができる。すなわち溶液、乳剤、懸濁液等の液剤にしたものを注射剤として投与することができ、必要に応じて緩衝剤、溶解補助剤、等張剤等を添加することもできる。また、坐剤の型で直腸投与することもできる。更に通常用いられる投与形態、例えば錠剤(糖衣錠、フィルムコーティング錠を含む)、散剤、顆粒剤、カプセル剤(ソフトカプセルを含む)、シロップ剤、懸濁液等の型で経口的に投与することができる。このような投与剤型は通常の担体、賦形剤、結合剤、滑沢剤、崩壊剤、安定剤などと有効成分を配合することにより、一般的方法に従って製造することができる。また、必要に応じて、防腐剤、抗酸化剤、着色剤、甘味剤などの添加物を用いることもできる。

投与量、投与回数は症状、年令、体重、投与形態等によって異なるが、注射剤として投与する場合には、通常は成人に対し $0.1\sim100$ mgを1回または数回(例えば $2\sim4$ 回)に分けて投与することができる。経口投与する場合は、1日 $0.1\sim1000$ mg(好ましくは $1\sim400$ mg)を1日1回または数回(例えば $2\sim4$ 回)に分けて投与することができる。

本発明化合物は例えば以下の方法で合成できる。なお、以下の各反応に於いて原 30 料化合物が置換基としてアミノ基などの反応性基を有する場合は、以下に具体的に

10

15

保護基の使用を明示した場合以外でも、これらを必要に応じて保護し、反応終了後または一連の反応を行った後に脱保護することにより好適に反応を実施できる。保護および脱保護の方法としては、文献(例えばPROTECTIVE GROUPS IN ORGANIC SYN THESIS, 3rd ed., JOHN WILEY & SONS, INC.: New York (1999)等)に記載されている方法で行うことができる。

(A) 本発明化合物のうち、pが0であり、Zがシアノ基であり、かつXが式:C  $-R^{15}$  で表される化合物、およびpが0であり、Zがシアノ基であり、かつXが 窒素原子であり、mおよびnのいずれも0ではない化合物は、例えば次のようにして合成できる。

$$R^{1}$$
—N  $R^{2}$   $R^{3}$   $R^{1}$   $R^{2}$   $R^{3}$   $R^{2}$   $R^{3}$   $R^{4}$   $R^{5}$   $R^{5}$   $R^{1}$   $R^{1}$   $R^{2}$   $R^{3}$   $R^{2}$   $R^{3}$   $R^{1}$   $R^{2}$   $R^{3}$   $R^{3}$   $R^{4}$   $R^{5}$   $R^{5}$   $R^{5}$   $R^{1}$   $R^{2}$   $R^{3}$   $R^{1}$   $R^{2}$   $R^{3}$   $R^{1}$   $R^{2}$   $R^{3}$   $R^{1}$   $R^{2}$   $R^{3}$   $R^{3}$   $R^{1}$   $R^{2}$   $R^{3}$   $R^{3}$   $R^{4}$   $R^{5}$   $R$ 

(式中、m'およびn'はそれぞれ $1\sim 4$ の整数を表し、 $3\leq m$ '+n'  $\leq 8$ である。 $G^1$ および $G^2$ は、それぞれ独立してヨウ素原子、臭素原子、塩素原子、パラトルエンスルホニル基等の脱離基を表す。Y、m、n、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、および $R^{1.5}$ は前記と同じ意味を表す。)

式 (70) または (72) で表される化合物を式 (2) で表される化合物に対し  $1\sim3$  モル当量用い、溶媒中、-30  $\mathbb{C}\sim-10$   $\mathbb{C}$  にて  $2\sim5$  モル当量の水素化ナトリウム等の塩基存在下、反応させることにより、それぞれ式 (71) または (71)

3) で表される化合物を得ることができる。

上記反応は通常溶媒中で行い、溶媒としては反応を妨げない限りいかなる溶媒でもよく、例えばジエチルエーテル、ジイソプロピルエーテル、テトラヒドロフラン、1,4-ジオキサン等のエーテル系溶媒、ベンゼン、トルエン、キシレン等の芳香族炭化水素系溶媒、酢酸メチル、酢酸エチル、酢酸プロピル等のエステル系溶媒、ジクロロメタン、クロロホルム、ジクロロエタン、クロロベンゼン、ジクロロベンゼン等のハロゲン化炭化水素系溶媒、アセトン、メチルエチルケトン等のケトン系溶媒、アセトニトリル、イソプチロニトリル等のニトリル系溶媒、N,Nージメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド等が用いられる。

10

5

(B) 別法として、式 (1) で表される化合物のうち、pが0であり、Zがシアノ基であり、Xが窒素原子である式(12)で表される化合物は、例えば以下のようにして合成することができる。

$$ux_{(2)} = \frac{1}{2} \frac{1}{2}$$

(式中、 $W^1$  および $W^2$  は水酸基の保護基を表す。 $T f はトリフルオロメタンスルホニル基を表す。<math>G^1$ 、 $G^2$ 、m'、n'、Y、m、n、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、および $R^5$  は前記と同じ意味を表す。)

5 式(12)で表される化合物を合成するには、まず式(4)で表される化合物を 合成するルートが挙げられる。具体的には例えば、式(2)で表される化合物と1 ~1.5モル当量の式(3)で表される化合物を1~1.5モル当量以上の水素化

10

15

25

ナトリウム等の塩基存在下、室温~溶媒の沸点までの温度にて反応させ、次いで式 (3')で表される化合物を1~1.5モル当量以上の水素化ナトリウム等の塩基存在下、室温~溶媒の沸点までの温度にて反応させ、次いで水酸基の保護基を脱保 護することにより、式(4)で表される化合物を得ることができる。

上記反応は通常溶媒中で行い、溶媒としては反応を妨げない限りいかなる溶媒でもよく、例えばジエチルエーテル、ジイソプロピルエーテル、テトラヒドロフラン、1,4-ジオキサン等のエーテル系溶媒、ベンゼン、トルエン、キシレン等の芳香族炭化水素系溶媒、酢酸メチル、酢酸エチル、酢酸プロピル等のエステル系溶媒、ジクロロメタン、クロロホルム、ジクロロエタン、クロロベンゼン、ジクロロベンゼン等のハロゲン化炭化水素系溶媒、アセトン、メチルエチルケトン等のケトン系溶媒、アセトニトリル、イソブチロニトリル等のニトリル系溶媒、N,Nージメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド等が用いられる。

一方、nが0である化合物を合成するには、まず式(9)で表される化合物を合成するルートが挙げられる。具体的には例えば、式(5)で表される化合物の水酸基を保護して式(6)で表される化合物とし、次いで例えば、テトラヒドロフラン(THF)などのエーテル系溶媒中、 $1\sim1$ . 5 モル当量のリチウムジイソプロピルアミド存在下-78  $\mathbb{C}\sim$  室温、または $1\sim1$ . 5 モル当量のナトリウムへキサメチルジシラジド存在下0  $\mathbb{C}\sim$  加熱還流下などの塩基性条件下で $1\sim1$ . 5 モル当量の式(7)で表される化合物と反応させた後、脱保護させればよい。

20 水酸基の保護基としては反応を妨げない限り、何れの保護基でも良いが、tert-ブチルジメチルシリル基等のシリル基が適している。

脱保護は例えばPROTECTIVE GROUPS IN ORGANIC SYNTHESIS, 3rd ed., JOHN WILE Y & SONS, INC.: New York (1999)等に記載されている方法で行うことができる。

このようにして得られる式 (4) または式 (9) で表される化合物を溶媒中、-30  $^{\circ}$   $^{$ 

30 上記反応は通常溶媒中で行い、溶媒としては反応を妨げない限りいかなる溶媒で

もよく、例えばジエチルエーテル、ジイソプロピルエーテル、テトラヒドロフラン、1,4-ジオキサン等のエーテル系溶媒、ベンゼン、トルエン、キシレン等の芳香族 炭化水素系溶媒、酢酸メチル、酢酸エチル、酢酸プロピル等のエステル系溶媒、ジクロロメタン、クロロホルム、ジクロロエタン、クロロベンゼン、ジクロロベンゼン等のハロゲン化炭化水素系溶媒、アセトン、メチルエチルケトン等のケトン系溶 媒、アセトニトリル、イソブチロニトリル等のニトリル系溶媒、N,Nージメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド等が用いられる。

(C) また別法として、pが0であり、Zがシアノ基であり、かつXが式:C-R 10  $^2$   $^2$  で表される化合物は、例えば以下のようにして合成することができる。ここで、 $R^2$   $^2$  は水素原子、置換もしくは無置換のアルキル基、または置換もしくは無置換の芳香族基を表す。

(式中、RおよびR'は、それぞれ独立して低級アルキル基を表す。Y、m'、n'、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>、R<sup>9</sup>、R<sup>10</sup>、R<sup>22</sup>、G<sup>1</sup>およびG<sup>2</sup>は前記と同じ意味を表す。)

式(2)で表される化合物と1~5モル当量の式(49)で表される化合物を1~5モル当量以上の水素化ナトリウム等の塩基存在下、テトラヒドロフラン等のエーテル系溶媒中、氷冷~100℃までの温度にて反応させ、式(51)で表される化合物を得ることができる。次いで、上記条件下同様に式(51)で表される化合物と式(52)で表される化合物を反応させることにより式(53)で表される化

15

20

合物を得ることができる。… - - -

次いで式 (53)で表される化合物を、通常はエタノール等のアルコール系溶媒中で、ナトリウムエトキシド等の塩基存在下、室温~溶媒の沸点までの温度にて反応させることにより式 (54)で表される化合物に導くことができる。

5 次いで式(54)で表される化合物を、通常はエタノール等のアルコール系溶媒中で、水酸化ナトリウム等の塩基存在下、室温~溶媒の沸点までの温度にて反応させることにより式(55)で表される化合物に導くことができる。

次いで式(5 5)で表される化合物を、通常はテトラヒドロフラン等のエーテル系溶媒中で、 $1.0\sim5.0$ 当量の求核試薬と、0 $^{\circ}$  $^{\circ}$  $^{\circ}$ 1 2 0 $^{\circ}$  $^{\circ}$  $^{\circ}$ 0、好ましくは室温~溶媒の沸点までの温度にて反応させことにより式(6 4)で表される化合物に導くことができる。求核試薬としては、 $R^{2}$  $^{\circ}$  $^{\circ}$ 

また、式 (55) で表される化合物を、通常はテトラヒドロフラン等のエーテル系溶媒中で、1.0~5.0当量のウイッティッヒ(Wittig)試薬等の求核試薬と、0  $\mathbb{C}$  ~120 $\mathbb{C}$  、好ましくは室温~溶媒の沸点までの温度にて反応させ、次いで常法に準じて室温下水素添加反応を行うことにより式 (65) で表される化合物に導くことができる。

また、式 (55) で表される化合物を、通常はジクロロエタン等のハロゲン化炭化水素溶媒中で、 $1.0\sim5.0$ 当量のトリアセトキシ水素化ほう素ナトリウム等の還元剤と $1.0\sim5.0$ 当量の式:  $HNR^9R^{10}(R^9$ および $R^{10}$ は前記と同じ意味を表す)で表される化合物を、0 $\mathbb{C}\sim120$  $\mathbb{C}$ 、好ましくは室温~溶媒の沸点までの温度にて反応させることより式 (66) で表される化合物に導くことができる。

25 (D) こうして得られる式(64)で表される化合物から、さらに次のような化合物を合成できる。

10

15

(式中、Y、m'、n'、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>、R<sup>2</sup> 、およびG<sup>1</sup> は前記と同じ意味を表す。)

式(64)で表される化合物を、トリフルオロ酢酸等の溶媒中で0 $\mathbb{C}$ ~120 $\mathbb{C}$ 、好ましくは室温~溶媒の沸点までの温度にて1.0~5.0当量のトリエチルシラン等で還元することにより式(67)で表される化合物を合成することができる

式(64)で表される化合物はまた、通常のハロゲン化や、メタンスルホネートとする方法、例えば2.0~3.0モル当量以上のメタンスルホニルクロライドと2.0~3.0モル当量以上のトリエチルアミン等の塩基存在下、ジクロロメタン等のハロゲン化炭化水素系溶媒中、室温~溶媒の沸点までの温度にて反応させて脱離基とすることにより、式(68)で表される化合物を得ることができる。

こうして得られる式(68)で表される化合物を、常法により式:  $R^1$  M (Mは Li やMgBr等を表す)で表される化合物と反応させることにより、式 (69)で表される化合物を得ることもできる。

(E) また式(1) で表される化合物は、次の方法によっても合成することができる。

(式中、 $G^1$ 、Y、m、n、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、および $R^5$  は前記と同じ意味を表す。)

式 (74) で表される化合物を、例えば式: YMgBrで表されるグリニャール 5 試薬等とジエチルエーテルなどのエーテル系溶媒中0℃〜室温で反応させることに より、式 (75) で表される化合物を合成することができる。

式 (75) で表される化合物を、上記 (C) 中式 (64) で表される化合物から式 (68) で表される化合物を合成する方法に準じて反応させることにより、式 (76) で表される化合物を合成することができる。

10 このようにして得られる式(7.6)で表される化合物は、様々な求核試薬と反応 させることにより、式(1)で表される化合物の-( $CR^6.R^7$ )p-Zで表され る部分構造を構築することができる。

(F)式(74)で表される化合物は公知化合物であるか、公知化合物から公知の 15 方法により合成できる。例えば、Xが窒素原子である化合物は次のようにして合成 できる。

HN 
$$(R^2 R^3)_m$$
 OH  $G^4 R^5)_n$   $(78)$   $(R^2 R^3)_m$  OH

$$G^{4} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{2} & R^{3} \\ R^{4} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{2} & R^{3} \\ R^{4} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{4} & R^{5} \\ R^{5} & R^{5} \end{pmatrix}_{n$$

$$R^1 - N$$
 $R^2$ 
 $R^3$ 
 $m$ 
 $R^4$ 
 $R^5$ 
 $n$ 

(式中、 $G^4$  はベンジルオキシカルボニル基を表す。m、n、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、および $R^5$  は前記と同じ意味を表す。)

式 (77)で表される化合物を、例えばベンジルオキシカルボニルクロリド等と 5 THFなどのエーテル系溶媒中0℃~室温で反応させることにより、式 (78)で 表される化合物を合成することができる。

式 (78) で表される化合物を、例えばピリジンー三酸化硫黄やピリジニウムクロロクロメートなどの酸化剤で、ジメチルスルホキシド (DMSO) などの極性溶媒中0℃~室温で酸化することにより、式 (79) で表される化合物を合成することができる。

式(79)で表される化合物を、例えばエチレングリコール等と、パラトルエンスルホン酸等の酸の存在下ジクロロメタンなどのハロゲン化炭化水素系溶媒中室温で1日程度反応させることにより、式(80)で表される化合物を合成することができる。

5 式(80)で表される化合物を、例えばエタノールなどのアルコール系溶媒中パラジウム炭素などの触媒の存在下、室温で水素添加反応させることにより、式(81)で表される化合物を合成することができる。

式(81)で表される化合物を、例えば式: R¹-G¹(R¹およびG¹は前記と同じ意味を表す)で表される化合物と、塩基存在下パラジウム触媒を用いたカップリング反応もしくは塩基を用いたカップリング反応により式(26)で表される化合物を合成することができる。

パラジウム触媒を用いたカップリング反応は、ナトリウム tert-ブトキシド存在下、トリス(ジベンジリデンアセトン)ジパラジウム、またはテトラキス(トリフェニルフォスフィン)パラジウム等の0価パラジウム触媒と2, 2, -ビス(ジフェニルフォスフィノ)-1, 1, -ビナフチル、1, 1, -ビス(ジフェニルフォスフィノ)フェロセン等のリン配位子を用いることにより、行うことができる。

溶媒は反応を妨げない限りいかなる溶媒でも良いが、トルエン等の非極性溶媒を 用いることにより、好適に行い得る。

塩基を用いたカップリング反応は、水素化ナトリウムまたはトリエチルアミン等 20 の塩基を用い、常法により行うことができる。

溶媒は反応を妨げない限りいかなる溶媒でも良いが、ジメチルスルホキシド等の 極性溶媒を用いることにより、好適に行い得る。

式(82)で表される化合物を、例えばパラトルエンスルホン酸等の酸の存在下含水THFなどの含水エーテル系溶媒中室温で反応させることにより、式(74)で表される化合物を合成することができる。

上記製法(A)で使用する式(70)または(72)で表される化合物は、公知化合物であるか、または公知化合物から公知の方法により合成することができる。例えば次の(G)または(H)の方法により合成することができる。

25

10

15

(G)式(70)で表される化合物を合成する方法としては、例えば以下のものが、 挙げられる。

塩基, 
$$G^1$$
  $G^2$   $G^2$   $G^3$   $G^2$   $G^3$   $G^4$   $G^5$   $G^2$   $G^4$   $G^5$   $G^2$   $G^2$ 

$$R^{12}$$
— $NH_2$  塩基,  $G^1$   $(19)$   $CO_2R$  塩基,  $G^1$   $(20)$   $CO_2R$   $RO_2C$   $R^2$   $R^3$   $RO_2C$   $R^4$   $R^5$   $R^6$   $R^6$ 

(式中、Rは低級アルキル基を表す。 $R^{1}$  2 は置換もしくは無置換のアルキル基、 置換もしくは無置換のアルケニル基、置換もしくは無置換のアルキニル基、置換も しくは無置換のヘテロアリールアルキル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル 基、または置換もしくは無置換の芳香族基を表す。Y、 $G^1$ 、 $G^2$ 、 $m^2$ 、 $n^2$ 、

25

30

R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、およびR<sup>5</sup>は前記と同じ意味を表す。)

式(11)で表される化合物と1~1.5モル当量の式(13)で表される化合物を1~1.5モル当量以上のトリエチルアミン等の塩基存在下、室温~溶媒の沸点までの温度にて反応させることにより式(14)で表される化合物を得ることができる。次いで式(14)で表される化合物を1~1.5モル当量以上のBH3・THF溶液等の還元剤存在下、室温~溶媒の沸点までの温度にて反応させることにより、式(15)で表される化合物を得ることができる。次いで式(15)で表される化合物と1~1.5モル当量の式(16)で表される化合物を1~1.5モル当量以上のトリエチルアミン等の塩基存在下、室温~溶媒の沸点までの温度にて反応させることにより、式(17)で表される化合物を得ることができる。次いで式(17)で表される化合物を1~1.5モル当量以上のBH3・THF溶液等の還元剤存在下、室温~溶媒の沸点までの温度にて反応させることにより、式(18)で表される化合物を得ることができる。

上記反応は通常溶媒中で行い、溶媒としては反応を妨げない限りいかなる溶媒で もよく、例えばジエチルエーテル、ジイソプロピルエーテル、テトラヒドロフラン 、ジオキサン等のエーテル系溶媒、ベンゼン、トルエン、キシレン等の芳香族炭化 水素系溶媒、酢酸メチル、酢酸エチル、酢酸プロピル等のエステル系溶媒、ジクロ ロメタン、クロロホルム、ジクロロエタン、クロロベンゼン、ジクロロベンゼン等 のハロゲン化炭化水素系溶媒、アセトン、メチルエチルケトン等のケトン系溶媒、 20 アセトニトリル、イソブチロニトリル等のニトリル系溶媒、N, Nージメチルホル ムアミド、ジメチルスルホキシド等が用いられる。

また、式(11)で表される化合物と $1\sim1$ . 5 モル当量の式(19)で表される化合物を $1\sim1$ . 5 モル当量以上の炭酸ナトリウム等の塩基存在下、無溶媒にて $100\sim150$  ℃にて反応させ、次いで $1\sim1$ . 5 モル当量以上の炭酸ナトリウム等の塩基存在下、無溶媒にて $100\sim150$  ℃にて式(20)で表される化合物と反応させることにより、式(21)で表される化合物を得ることができる。次いで式(21)で表される化合物を $1\sim4$ . 0 モル当量以上の水素化リチウムアルミニウム等の還元剤存在下、室温~溶媒の沸点までの温度にて反応させることにより、式(22)で表される化合物を得ることができる。次いで式(22)で表される化合物を通常のハロゲン化や、メタンスルホネートとする方法、例えば 2.  $0\sim3$ .

0モル当量以上のメタンスルボニルクロライドと2.0~3.0モル当量以上のトリエチルアミン等の塩基存在下、ジクロロメタン等のハロゲン化炭化水系素溶媒中、室温~溶媒の沸点までの温度にて反応させて脱離基とすることにより、式(18a)で表される化合物を得ることができる。

5

(H) 式 (72) で表される化合物を合成する方法としては、例えば以下のものが挙げられる。

(式中、Rは低級アルキル基を表す。m', は3または4を、n', は2、3また は4を表す。Y、G<sup>1</sup>、R<sup>2</sup> 、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、およびR<sup>5</sup> は前記と同じ意味 を表す。)

式 (34) で表される化合物と  $2\sim5$  モル当量の式 (35) で表される化合物を 5 触媒量~1.5モル当量以上のピペリジン等の塩基存在下、通常無溶媒で、室温~ 100℃までの温度にて反応させ、式(36)で表される化合物を得ることができ る。

5

10

次いで式(36)で表される化合物を、通常はN、Nージメチルホルムアミド等の極性溶媒中で、炭酸カリウム等の塩基存在下、2.0~5.0当量のハロゲン化アルキルと、0~120~、好ましくは室温~溶媒の沸点までの温度にて反応させることにより式(37)で表される化合物に導くことができる。

次いで式(37)で表される化合物を、通常はN, Nージメチルホルムアミド等の極性溶媒中で、水素化ナトリウム等の塩基存在下1.0~1.2当量の式: $R^2$   $-G^1$  で表される化合物と、0  $\mathbb{C}$   $\sim$  1 2 0  $\mathbb{C}$  、好ましくは室温~溶媒の沸点までの温度にて反応させ、続いて適宜 $R^3$   $-G^1$  、 $R^4$   $-G^1$  、および $R^5$   $-G^1$  で表される化合物を同様の条件で反応させることにより、式(38)で表される化合物に導くことができる。式: $R^2$   $-G^1$  、 $R^3$   $-G^1$  、 $R^4$   $-G^1$  、および $R^5$   $-G^1$  で表される化合物としては、例えばハロゲン化アルキル等が挙げられる。

次に式(38)で表される化合物を、常法に従い水素化リチウムアルミニウム等で還元することにより式(39)で表される化合物に導くことができる。

15 次に式(39)で表される化合物の水酸基を常法により脱離基に変換、例えば0.5~3.0モル当量以上のパラトルエンスルホニルクロライド等のスルホニルクロライドと0.5~3.0モル当量以上のピリジン中、室温~溶媒の沸点までの温度にて反応させることにより、式(40)および式(41)で表される化合物を得ることができる。

20 次に式(40)で表される化合物を1.0~3.0モル当量以上のシアン化カリウム等のシアノ化塩とジメチルスルホキシド等の極性溶媒中、室温~150度までの温度にて反応させることにより式(42)で表される化合物に導くことができる

次に式(42)で表される化合物を常法により加水分解反応さることにより式(25 43)で表される化合物に導くことができる。

次いで式(43)で表される化合物を、通常はN、Nージメチルホルムアミド等の極性溶媒中で、水素化ナトリウム等の塩基存在下1.0~5.0当量のハロゲン化アルキルと、0 $\mathbb{C}$ ~120 $\mathbb{C}$ 、好ましくは室温~溶媒の沸点までの温度にて反応させることにより式(44)で表される化合物に導くことができる。

30 次いで式(44)で表される化合物を、通常はN, N-ジメチルホルムアミド等

5

15

の極性溶媒中で、炭酸カリウム等の塩基存在下、 $1.0\sim1.2$ 当量の式:  $R^2-G^1$ で表される化合物と、 $0\sim120$  、好ましくは室温~溶媒の沸点までの温度にて反応させ、続いて $1.0\sim1.2$  当量の式:  $R^3-G^1$  で表される化合物を同様の条件で反応させることにより、式(45)で表される化合物に導くことができる。式:  $R^2-G^1$  および $R^3-G^1$  で表される化合物としては、例えばハロゲン化アルキルが挙げられる。

適宜、1(38)から(45)までの反応を繰り返すことにより式(45)で表される化合物から式(46)で表される化合物、さらには式(47)で表される化合物に導くことができる。

10 上記方法により得られる化合物の部分構造を変換することにより、式(1)で表される様々な部分構造を有する化合物を合成することができる。

# (I) R<sup>1</sup> の変換

Xが窒素原子であり、 $R^1$  が式:  $-CHAr^1Ar^2$  で表される基である式(23)で表される化合物は、例えば以下の方法により種々の $R^1$  を有する化合物に変換することができる。式(23)で表される化合物としては、例えば上記方法(A)または(B)で合成できる、pが 0かつZがシアノ基である化合物が挙げられる

$$Ar^{1}$$
  $R^{2}$   $R^{3}$   $R^{2}$   $R^{3}$   $R^{4}$   $R^{5}$   $R^{6}$   $R^{7}$   $R^{7}$   $R^{6}$   $R^{7}$   $R$ 

20 (式中、m、n、p、Z、 $R^1$  、 $R^2$  、 $R^3$  、 $R^4$  、 $R^5$  、 $R^6$  、 $R^7$  、およびY は前記と同じ意味を表す。 $G^3$  はヨウ素原子、臭素原子、塩素原子などの脱離基を表す。A r  $^1$  は置換もしくは無置換のフェニル基を、A r  $^2$  は水素原子、または置

10

15

換もしくは無置換のフェニル基を表し、置換基としては低級アルキル基または低級 アルコキシ基等が挙げられる。)

上記合成方法(A)、(B)、および(D)により得られる化合物、後述する合成方法(H)および(I)により得られる化合物のうち、Xが窒素原子であり、かつ $R^1$ が式:  $-CHAr^1Ar^2$ で表される基である式(23)で表される化合物について、常法に従い水素添加反応を行うことにより、式(24)で表される化合物に導くことができる。

次いで、式(25)で表される化合物と塩基存在下パラジウム触媒を用いたカップリング反応もしくは塩基を用いたカップリング反応により式(26)で表される化合物を合成することができる。

パラジウム触媒を用いたカップリング反応は、ナトリウム tertーブトキシド存在下、トリス (ジベンジリデンアセトン) ジパラジウム、またはテトラキス (トリフェニルフォスフィン) パラジウム等の 0 価パラジウム触媒と 2, 2'ービス (ジフェニルフォスフィノ) ー1, 1'ービナフチル、1, 1'ービス (ジフェニルフォスフィノ) フェロセン等のリン配位子を用いることにより、行うことができる。 溶媒は反応を妨げない限りいかなる溶媒でも良いが、トルエン等の非極性溶媒を

用いることにより、好適に行い得る。

塩基を用いたカップリング反応は、水素化ナトリウムまたはトリエチルアミン等 の塩基を用い、常法により行うことができる。

20 溶媒は反応を妨げない限りいかなる溶媒でも良いが、ジメチルスルホキシド等の 極性溶媒を用いることにより、好適に行い得る。

### (1) Ζの変換

上記方法により得られる Z がシアノ基である化合物は、例えば以下の方法により Z を種々の基に変換することができる。

(式中、m、n、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^9$ 、 $R^{10}$ 、Y、および $G^1$ は前記と同じ意味を表す。R<sup>23</sup>は置換もしくは無置換のアルキル基または置換も しくは無置換のアラルキル基を表す)

物を合成することができる。

5

10

15

20

25

30

式 (50) で表される化合物を、48%臭化水素酸水溶液等を用いて加水分解す ることにより、式(27)で表される本発明の化合物に導くことができる。

次に式(27)で表される化合物を、通常はN, N-ジメチルホルムアミド等の 極性溶媒中で、1~3.0当量のR<sup>23</sup>-G<sup>1</sup>(R<sup>23</sup>およびG<sup>1</sup>は前記と同じ意 味を表す)で表される化合物と、0℃~120℃、好ましくは室温~溶媒の沸点ま での温度にて反応させることにより式(28)で表される本発明の化合物に導くこ とができる。

次に式(28)で表される化合物を、常法に従い水素化リチウムアルミニウム等 で還元することにより式 (29) で表される本発明の化合物に導くことができる。

xお、 $R^1$  が式: -C (=O)  $R^{14}$  で表される基である場合には、例えば式( 27)で表される化合物をジクロロメタンなどのハロゲン化炭化水素系溶媒中、0 ℃~室温で、1~3当量の塩化アセチルと反応させて混合酸無水物とし、その後水 素化ホウ素ナトリウム等の還元剤で常法に従い還元することで、式:-C(=O) R<sup>14</sup>で表される基のカルボニル基を還元することなく式(29)で表される化合

次に式(29)で表される化合物を、例えば2.0~3.0モル当量以上のパラ トルエンスルホニルクロライド等のアリールスルホニルクロライドと2.0~3. 0 モル当量以上のピリジンを溶媒として使用し、室温~溶媒の沸点までの温度にて

式(30)で表される化合物からは、求核置換反応により様々な化合物を合成す ることができる。一例としてシアノ化およびアミノ化反応を示す。

反応させることにより、式(30)で表される化合物を得ることができる。

シアノ化は、例えば式(30)で表される化合物を1.0~3.0モル当量以上 のシアン化カリウム等のシアン化塩とジメチルスルホキシド等の極性溶媒中、室温 ~150度までの温度にて反応させることにより行うことができ、式(31)で表 される本発明の化合物を得る。

アミノ化は、例えば(30)で表される化合物を1.0~3.0モル当量以上の 式:HNR<sup>9</sup> R<sup>10</sup> で表される化合物とN, N-ジメチルホルムアミド等の極性溶 媒中もしくは無溶媒中、室温~150度までの温度にて反応させることにより行う ことができ、式(32)で表される化合物を得る(R<sup>9</sup>およびR<sup>10</sup>は前記と同じ

意味を表す)。

5

10

また、式(27)で表される化合物を1.0~3.0モル当量以上の式:HNR  $^9$  R<sup>10</sup> で表される化合物および1.0~3.0モル当量以上の縮合剤とN,Nージメチルホルムアミド等の極性溶媒中、室温~150度までの温度にて反応さることにより式(33)で表される化合物に導くことができる。または、式(27)で表される化合物をオキサリルクロライド等のハロゲン化剤を用いて酸ハライドに導いた後、1.0~3.0モル当量以上の式:NR $^9$  R<sup>10</sup> で表される化合物および1.0~3.0モル当量以上のトリエチルアミン等の塩基存在下ジクロロメタン等のハロゲン化炭化水素系溶媒中、室温~150度までの温度にて反応さることにより式(33)で表される化合物に導くことができる。

縮合剤としては、例えばジシクロヘキシルカルボジイミド(DCC)、1, 1' ーカルボニルジイミダゾール、シアノリン酸ジエチル(DEPC)、1ーエチルー 3-(3'ージメチルアミノプロピル)ーカルボジイミド塩酸塩(WSC)等が用 いられる。

15 上記反応は通常溶媒中で行い、溶媒としては反応を妨げない限りいかなる溶媒でもよく、例えばジエチルエーテル、ジイソプロピルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン等のエーテル系溶媒、ベンゼン、トルエン、キシレン等の芳香族炭化水素系溶媒、酢酸メチル、酢酸エチル、酢酸プロピル等のエステル系溶媒、ジクロロメタン、クロロホルム、ジクロロエタン、クロロベンゼン、ジクロロベンゼン等のハロゲン化炭化水素系溶媒、アセトン、メチルエチルケトン等のケトン系溶媒、アセトニトリル、イソブチロニトリル等のニトリル系溶媒、N,Nージメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド等が用いられる。

式 (50) で表される化合物から式 (31) で表される化合物への一連の反応を 25 繰り返すことにより、式 (1) で表される化合物の部分構造: $-CR^6R^7$  —に該当するメチレン基の数を増やすことができる。

(K) 式:-(CR<sup>6</sup>R<sup>7</sup>)-で表される基の導入およびZの変換

式 (50) で表される化合物からは、例えば下記の方法により式 (1) で表され 30 る化合物の式: $-(CR^6R^7)$  -で表される基を導入し、その数を増加させ、ま

た乙を変換することができる。

(式中、X、m、n、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^7$ 、およびYは前 記と同じ意味を表す。)

式 (50) で表される化合物を、例えばジクロロメタンなどのハロゲン化炭化水 5 素系溶媒中氷冷~室温下、1~1.5当量のジイソブチルアルミニウムハイドライ ド(DIBAL)等で還元することにより、式(56)で表される化合物に導くこ

とができる。

5

15

20

次に、例えばテトラヒドロフランなどのエーテル系溶媒中-7.8  $^{\circ}$   $^{\circ}$ 

次に、例えばジクロロメタンなどのハロゲン化炭化水素系溶媒とトリフルオロ酢酸の1:1混合液中、氷冷~室温下で反応させることにより、式(58)で表される化合物に導くことができる。

10 次に、例えばジクロロメタンやクロロホルムなどのハロゲン化炭化水素溶媒中室 温~40℃下、1~3当量の過マンガン酸カリウム(KMnO4)などの酸化剤で 酸化することにより、式(59)で表される化合物に導くことができる。

次に、例えばN, Nージメチルホルムアミド中室温~加熱還流下、約3当量の炭酸カリウムなどの塩基の存在下で1~1.5当量のヨウ化メチルと反応させる方法などにより、式(60)で表される化合物に導くことができる。

次に、例えばテトラヒドロフランなどのエーテル系溶媒中-78%~室温下、1~1. 5当量のリチウムジイソプロピルアミドなどの強塩基の存在下、 $1\sim1$ . 5当量の式: $R^6-G^1$  で表される化合物と反応させ、次いで $1\sim1$ . 5当量のリチウムジイソプロピルアミドなどの強塩基の存在下、 $1\sim1$ . 5当量の式: $R^7-G^2$  で表される化合物と反応させることにより、式(61)で表される化合物に導くことができる( $G^1$ 、 $G^2$ 、 $R^6$  および $R^7$  は前記と同じ意味を表す)。

次に、例えば水ーエタノール1:4混合溶媒中室温~加熱還流下、1~3当量の水酸化ナトリウム等の塩基で加水分解することで、式(62)で表される化合物に導くことができる。

25 次に、例えばN, N-ジメチルホルムアミド中氷冷~60℃下、1~1.5当量 のジフェニルホスホリルアジドおよび1~1.5当量のトリエチルアミンと反応させてクルチウス (Curtius) 転移させることで、式(63)で表される化合物に導くことができる。

 $R^6$  および $R^7$  が一緒になってオキソ基を表す部分構造を導入するには、例えば 30 前記式 (27) 、 (59) 、または (62) で表される化合物のカルボキシ基を、

ジクロロメタンなどのハロゲン化炭化水素系溶媒中0℃〜室温で塩化オキサリルと 反応させて酸塩化物とし、次にテトラヒドロフラン(THF)などのエーテル系溶 媒中で式: ZMgBr (Zは前記と同じ意味を表す)等で表されるグリニヤール試 薬と反応させることで合成することができる。

5

10

(L) 式(61)で表される化合物を、次の反応式に示すように、前記工程(J)中の式(28)で表される化合物から式(31)で表される化合物へのルートと同様にしてカルボン酸エステルをシアノメチル基として式(31a)で表される化合物を得ることができる。これを前記工程(J)中の式(50)で表される化合物から式(27)で表される化合物への変換と同様にして加水分解して式(27a)で表される化合物とし、さらに前記工程(K)中の式(59)で表される化合物から式(61)で表される化合物への変換と同様にして式(61a)で表される化合物を得ることができる。このようにして式(1)で表される化合物の式: $-(CR^6R^7)$ 

$$\mathbb{R}^{1}$$
—X  $\mathbb{R}^{2}$   $\mathbb{R}^{3}$   $\mathbb{R}^{1}$   $\mathbb{R}^{2}$   $\mathbb{R}^{3}$   $\mathbb{R}^{1}$   $\mathbb{R}^{4}$   $\mathbb{R}^{5}$   $\mathbb{R}^{6}$   $\mathbb{R}^{7}$   $\mathbb{R}^{6}$   $\mathbb{R}^{7}$   $\mathbb{R}^{6}$   $\mathbb{R}^{7}$   $\mathbb{R}^{6}$   $\mathbb{R}^{7}$ 

$$R^{1}$$
—X  $R^{2}$   $R^{3}$   $R^{3}$   $R^{4}$   $R^{5}$   $R^{6}$   $R^{7}$   $R$ 

(式中、X、m、n、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^7$ 、Yおよび $G^1$ は前記と同じ意味を表す。)

5 (M)式(1)で表される化合物のうち、R<sup>2</sup>とR<sup>4</sup>が一緒になってアルキレンを 表す、式(95)、式(96)、式(97)および式(9.8)で表される化合物は 、例えば以下のようにして合成することができる。

(式中、 $R^1$ 、 $R^3$ 、 $R^5$ 、Y、 $G^1$ および $G^2$ は前記と同じ意味を表す。 $G^3$ は塩素原子、臭素原子等の脱離基を表す。 $R^3$  は低級アルキル基を表す。Qはアルキレンを表す。)

式(95)で表される化合物を合成するには、式(94)で表される化合物を合成するルートが挙げられる。具体的には例えば、式(91)で表される化合物と1.0~2.0当量の式(11)で表される化合物を、室温~溶媒の沸点までの温度にて反応させ、式(92)で表される化合物を合成し、次いで式(92)で表される化合物を1~1.5当量以上の水素化リチウムアルミニウム等の還元剤存在下、室温~溶媒の沸点までの温度にて反応させ、式(93)で表される化合物を合成し、次いで式(93)で表される化合物と2.0~3.0当量以上の塩化チオニルを、0℃~溶媒の沸点までの温度にて反応させ式(94)で表される化合物を合成す

ることができる。

25

30

上記反応は通常溶媒中で行い、溶媒としては反応を妨げない限りいかなる溶媒でもよく、例えばジエチルエーテル、ジイソプロピルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン等のエーテル系溶媒、ベンゼン、トルエン、キシレン等の芳香族炭化水素系溶媒、酢酸メチル、酢酸エチル、酢酸プロピル等のエステル系溶媒、ジクロロメタン、クロロホルム、ジクロロエタン、クロロベンゼン、ジクロロベンゼン等のハロゲン化炭化水素系溶媒、アセトン、メチルエチルケトン等のケトン系溶媒、アセトニトリル、イソブチロニトリル等のニトリル系溶媒、N,Nージメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド等が用いられる。

10 式(2)で表される化合物と上記のようにして得られる1.0~2.0当量の式(94)で表される化合物とを、溶媒中、2.0~4.0当量の水素化ナトリウム等の塩基存在下、-10℃~50℃にて反応させ、式(95)で表される化合物を合成し、次いで式(95)で表される化合物と2.0~3.0当量以上の水酸化カリウム水溶液等の塩基性水溶液を、室温~溶媒の沸点までの温度にて反応させ、式(96)で表される化合物を合成し、次いで式(96)で表される化合物と溶媒量の48%-臭化水素水溶液を、室温~溶媒の沸点までの温度にて反応させ、式(97)で表される化合物を合成し、次いで式(97)で表される化合物と2.0~10当量以上の式(99)等で表される化合物とを、2.0~10当量以上の炭酸セシウム等の塩基存在下、室温~溶媒の沸点までの温度にて反応させ式(98)で表される化合物を合成することができる。

上記反応は通常溶媒中で行い、溶媒としては反応を妨げない限りいかなる溶媒でもよく、例えばジエチルエーテル、ジイソプロピルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン等のエーテル系溶媒、ベンゼン、トルエン、キシレン等の芳香族炭化水素系溶媒、酢酸メチル、酢酸エチル、酢酸プロピル等のエステル系溶媒、ジクロロメタン、クロロホルム、ジクロロエタン、クロロベンゼン、ジクロロベンゼン等のハロゲン化炭化水素系溶媒、アセトン、メチルエチルケトン等のケトン系溶媒、アセトニトリル、イソブチロニトリル等のニトリル系溶媒、N, Nージメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド等が用いられる。

以上説明した各々の反応の原料は、公知化合物であるか、または公知化合物から

WO 2005/037269 PCT/JP2004/015773

48

当業者に公知の方法によりもしくはそれに準じて合成することができる。

前記製造方法により得られる各化合物は、慣用の分離手段である再結晶法、クロマトグラフィーを用いた精製方法、溶媒抽出法、再沈殿等により単離精製することができる。

5 またいずれの製法においても得られる生成物は、反応条件により塩または遊離体 の形をとる。これらの生成物は常法により所望の塩または遊離体に変換することが できる。

本発明化合物を以下に例示する。なお、式中、Me はメチル基を表す。

5 1

以下に参考例、実施例、および試験例により本発明特許を更に詳細に説明するが 本発明を何ら限定するものではない。

5 なお、以下の実施例、参考例の項に保持時間を記載した高速液体クロマトグラフィー分析の実施条件は以下の通りである。

カラム: オクタデシル基化学結合型シリカ (ODS)、粒径 5 μm、孔径 1 2 nm、カラム長 5 0 mm、カラム内径 4. 6 mm (商品名YMC CombiScreen ODS - A (S-5 μm, 12nm) 50x4.6mm (株式会社ワイエムシィ)

10 流速: 3.5ml/min

測定波長:220nm

移動層:A液;0.05%トリフルオロ酢酸水溶液

B液; 0.035%トリフルオロ酢酸アセトニトリル溶液

タイムプログラム:

5 ステップ 時間(分) A液:B液

1 0.0 - 0.5 90:10

2 0.5 - 4.2  $90:10 \rightarrow 1:99$ 

 $3 4.2 - 4.4 1:99 \rightarrow 99:1$ 

### 10 参考例1-1

4ーヒドロキシー2ー(2ーヒドロキシエチル)ー2ー(3ーメトキシフェニル) ブタンニトリルの合成

水素化ナトリウム (1.79 g, 44.8 mmol)のジメチルスルホキシド (DMSO, 60 ml) 溶液に (3ーメトキシフェニル)アセトニトリル (2.50 ml, 17.9 mmol)及び2ー15 プロモエチル tertーブチルジメチルシリルエーテル (9.22 ml, 43.0 mmol) のジェチルエーテル溶液 (20 ml)を室温下加えて一晩攪拌した。水を加えたのちジェチルエーテルにより二回抽出し、有機層を水で三回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過した後、減圧下溶媒を留去した。次いで反応混合物をテトラヒドロフラン (THF, 100 ml) に溶解し、ふっ化テトラブチルアンモニウム (TBAF, 1 2.2 g, 46.5 mmol)を加え室温下一晩攪拌した。水を加えたのち酢酸エチルにより二回抽出し、有機層を水で二回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過した後、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物2.91 gを無色油状物として得た。

<sup>1</sup> H-NMR δ (DMSO-d<sub>6</sub>); 1.97-2.02 (4H, m), 3.12-3.22 (2H, m), 3.32-3.45 (2H, m), 3.76 (3H, s), 4.59 (2H, t, J = 5.13), 6.87-7.03 (3H, m), 7.31-7.36 (1H, m).

## 参考例1-2

4ーヒドロキシー2ー(2ーヒドロキシエチル)-2-(2ーメトキシフェニル)30 ブタンニトリルの合成

参考例1-1と同様にじて表題化合物を合成した。

<sup>1</sup> H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>); 1.98-2.18 (2H, m), 2.35-2.44 (2H, m), 3.15-3.24 (2H, m), 3.36-3.43 (2H, m), 3.82 (3H, s), 4.57 (2H, t, J = 5.10), 6.95-6.99 (1H, m), 7.07 (1H, d, J = 8.07), 7.30-7.38 (2H, m).

5

## 参考例1-3

4ーヒドロキシー2ー(2ーヒドロキシエチル)ー2ー(4ーメトキシフェニル) ブタンニトリルの合成

参考例1-1と同様にして表題化合物を合成した。

10 <sup>1</sup>H-NMR δ (DMSO-d<sub>6</sub>); 2.07-2.15 (4H, m), 3.12-3.19 (2H, m), 3.33-3.42 (2H, m), 3.74 (3H, s), 4.59 (2H, t, J = 5.13), 6.96 (2H, d, J = 8.79), 7.34 (2H, d, J = 8.79).

## 参考例1-4

15 4ーヒドロキシー2ー(2ーヒドロキシエチル)ー2ー(3ーフルオロフェニル) ブタンニトリルの合成

参考例1-1と同様にして表題化合物を合成した。

<sup>1</sup> H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>); 2. 15-2. 31 (4H, m), 3. 19-3. 29 (2H, m), 3. 40-3. 50 (2H, m), 4. 69 (2H, t, J = 4.95), 7. 20-7. 55 (4H, m).

20

# 参考例1-5

4ーヒドロキシー2ー(2ーヒドロキシエチル)-2-(3ートリフルオロメチルフェニル) ブタンニトリルの合成

参考例1-1と同様にして表題化合物を合成した。

<sup>1</sup> H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>): 2. 20-2. 25 (4H, m), 3. 19-3. 20 (2H, m), 3. 40-3. 50 (2H, m), 4. 64 (2H, t, J = 4. 92), 7. 64-7. 80 (4H, m).

## 参考例1-6

4ーヒドロキシー2ー(2ーヒドロキシエチル)-2-(3ーベンジルオキシフェ30 ニル)プタンニトリルの合成

WO 2005/037269 PCT/JP2004/015773

5 7

参考例1-1と同様にして表題化合物を合成した。

<sup>1</sup> H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>): 2.13-2.18 (4H, m), 3.12-3.22 (2H, m), 3.35-3.45 (2H, m), 4.60 (2H, t, J = 5.13), 5.11 (2H, s), 6.98-7.07 (3H, m), 7.32-7.49 (6H, m).

5

20

## 参考例 1·-7

4ーヒドロキシー2ー(2ーヒドロキシエチル)-2-[3-(トリフルオロメトキシ)フェニル] プタンニトリルの合成

参考例1-1と同様にして表題化合物を合成した。

10 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 289.9 (M+H)

保持時間: 2.86分

# 参考例2

15 エチル N-(2-エトキシー2-オキソエチル)-N-(2-メトキシフェニル)グリシネート

o-アニシジン (75.0 ml, 644 mmol)とエチルブロモアセテート (158 ml, 1.42 m ol) 混合液に炭酸ナトリウム (162 g, 1.53 mol) を室温下加えて130 ℃で4時間加熱攪拌した。更にエチルプロモアセテート (59.2 ml, 0.531 mol) と炭酸ナトリウム (56.3 g, 0.531 mol) を加えて130 ℃で3時間加熱攪拌した。室温まで冷却した後、酢酸エチル (500 ml) を加えて、炭酸ナトリウムを濾別した。減圧下溶媒を留去した後、シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物165 gを無色油状物として得た。

<sup>1</sup> H-NMR  $\delta$  (DMSO- $d_6$ ): 1.17 (6H, t, J = 7.93), 3.67 (3H, s), 6.16 (4H, q, J = 7.93), 6.65-6.91 (4H, m).

### 参考例3

2, 2'-[(2-メトキシフェニル) イミノ] ジエタノール

水素化リチウムアルミニウム (29.6 g, 0.779 mol) のテトラヒドロフラン (THF 30 , 100 ml) 懸濁液に室温下エチル N- (2-エトキシ-2-オキソエトキシ) -

N-(2-メトキシフェニル) グリシネート (115g, 0.389 mol) のテトラヒドロフラン (THF, 500 ml) 溶液を1時間かけて15 ℃から20 ℃の間でゆっくり加えてそのままの温度で2時間攪拌した。氷冷下14.5N アンモニア水 (76 ml) を30分間かけて加え、テトラヒドロフラン (500 ml) 加えた後、更に下14.5N アンモニア水 (15 3 ml) を加えて反応を終了させた後、析出する塩をセライトで濾別した。減圧下溶媒を留去し、表題化合物71.3 gを無色油状物として得た。

<sup>1</sup> H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>): 3.16 (4H, t, J = 6.60), 3.40 (4H, t, J = 4.77, 6.60), 3.74 (3H, s), 4.40 (2H, t, J = 4.77), 6.80-6.98 (4H, m).

## 10 参考例 4

5

N, Nービス (2-クロロエチル) -2-メトキシアニリン

2, 2'-[(2-メトキシフェニル) イミノ] ジエタノール (70.0 g, 331 mm ol) とトリエチルアミン (102 ml, 729 mmol) のジクロロメタン (CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>, 100 ml) 溶液にメタンスルホニルクロライド (56.4 ml, 729 mmol) を氷冷下加えた後室 温まで昇温し2時間攪拌した。その後、5時間加熱還流した後、減圧下溶媒を留去した。反応物を酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で2回、飽和重曹水で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物75.8 gを無色油状物として得た。

<sup>1</sup> H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>): 3.45 (4H, t, J = 6.78), 3.57 (4H, t, J = 6.78), 3.78 (3H, s), 6.84-7.01 (4H, m).

### 参考例5

ジメチル 3-フェニルペンタンジオエート

25 3 - フェニルグルタル酸 (5.00 g, 24.0 mmol) と炭酸カリウム (16.6 g, 120 m mol) のN, N-ジメチルホルムアミド (DMF, 200 ml) 溶液にヨードメタン (3.29 ml, 52.8 mmol) を室温下加えた後35 ℃まで昇温し4時間攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。ヘキサンより 晶析して表題化合物4.18 gを白色結晶として得た。

<sup>1</sup> H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>): 2.63 (2H, dd, J = 8.43, 15.7), 2.75 (2H, dd, J = 8.43, 15.7), 3.41-3.50 (1H, m), 3.50 (6H, s), 7.16-7.30 (5H, m).

## 参考例6

5 3ーフェニルペンタン1.5ージオール

水素化リチウムアルミニウム (1.26 g, 33.9 mol) のテトラヒドロフラン (THF, 100 ml) 懸濁液に室温下ジエチル 3ーフェニルペンタンジオエート (2.00 g, 8 .47 mol) のテトラヒドロフラン (THF, 10 ml) 溶液をゆっくり加えてそのままの温度で一晩攪拌した。氷冷下10% (W/W) ロッシェル塩水溶液 (48 ml) を加えて反応を終了させた後、析出する塩をセライトで濾別した。減圧下溶媒を留去し、表題化合物1.67 gを無色油状物として得た。

<sup>1</sup> H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>): 1.58-1.81 (4H, m), 2.72-2.82 (4H, m), 3.11-3.26 (4H, m), 4.32 (2H, t, J = 4.95), 7.13-7.28 (5H, m).

## 15 参考例 7

10

[3-ブロモー1-(2-クロロエチル)プロピル]ベンゼン

3-フェニルペンタン-1, 5-ジオール (470 mg, 2.61 mmol) とトリエチル アミン (0.836 ml, 6.00 mmol) のジクロロメタン (CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>, 30 ml) 溶液にメタン スルホニルクロライド (0.444 ml, .74 mmol) を室温下加えた後そのままの温度で 20 2時間攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルを用いて抽出し、有 機層を飽和塩化アンモニウム水溶液で2回、飽和重曹水で1回洗浄した。無水硫酸マ グネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下留去した。得られた反応混合物をN , N-ジメチルホルムアミド (DMF, 30 ml) に溶解し、臭素化リチウム (907 mg, 10.4 mmol) を室温下加えた後60 ℃まで昇温し3時間加熱攪拌した。水を加えて反 応を終了させた後、酢酸エチルを用いて抽出し、有機層を水で洗浄した。無水硫酸 25 マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロ マトグラフィーにより精製して表題化合物630 mgを無色油状物として得た。 <sup>1</sup>H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>): 2.16 (4H, dt, J = 7.14, 7.14), 2.98 (1H, tt, J = 7.35, 7.35), 3.13 (2H, dd, J = 7.86), 3.37 (2H, dd, J = 7.86), 7.22-7.36 (5H, m 30 ).

### 参考例8

N- (3-クロロプロピル) -2-メトキシアニリン .

o-アニシジン (3.00 ml, 26.6 mmol) と炭酸カリウム (11.0 g, 79.8 mmol) の N, Nージメチルホルムアミド (DMF, 50 ml) 懸濁液に1ープロモー3ークロロプロパン (2.37 ml, 23.9 mmol) を室温下加えた後55 ℃まで昇温し5時間攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物2.00 gを無色油状物として得た。

<sup>1</sup>H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>): 1.99 (2H, t, J = 6.57), 3.17 (2H, t, J = 6.57), 3.70 (2H, t, J = 6.57), 3.75 (3H, s), 4.91 (1H, t, J = 5.85) 6.50-6.56 (2H, m), 6.73-6.80 (2H, m).

## 15 参考例 9

10

2-クロロ-N-(3-クロロプロピル)-N-(2-メトキシフェニル) アセトアミド

N-(3-クロロプロピル) -2-メトキシアニリン(1.00 g, 5.00 mmol) とトリエチルアミン(0.906 ml, 6.50 mmol) のジクロロメタン(CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>, 20 ml) 溶20 液にクロロアセチルクロライド(0.478 ml, 6.00 mmol) を氷冷下加えた後室温まで昇温し一晩攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルを用いて抽出し、有機層を水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物1.27 gを無色油状物として得た。

<sup>1</sup> H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>): 2.01 (2H, m), 3.56 (2H, m), 3.76-3.82 (4H, m), 3.86 (3H, s), 6.99-7.05 (2H, m) 7.18-7.21 (1H, m), 7.36-7.42 (1H, m).

## 参考例10

 $N-(2-\rho \Box \Box x f \nu) - N-(3-\rho \Box \Box \Box \Box \Box \nu) - 2- \lambda + + \nu \gamma \Box \nu$ 30  $2-\rho \Box \Box N-(3-\rho \Box \Box \Box \Box \Box \nu) - N-(2-\lambda + + \nu \gamma \Box \omega) \gamma \tau \tau$  トアミド (847 mg, 3.07 mmol) のテトラヒドロフラン (THF, 20 ml) 溶液にボランーテトラヒドロフランのテトラヒドロフラン溶液 (1.13 M, 4.60 mmol) を氷冷下加えた後室温まで昇温し一晩攪拌した。メタノールを加えて反応を終了させた後、溶媒を減圧下留去した。酢酸エチルを用いて抽出し、有機層を飽和塩化アンモニウム水溶液で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物370 mgを無色油状物として得た。

<sup>1</sup> H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>): 1.79 (2H, tt, J = 6.78, 6.78), 3.25 (2H, t, J = 6.78), 3.34 (2H, t, J = 6.78), 3.58 (2H, t, J = 6.78), 3.77 (3H, s) 6.82-6.88 (1H, m), 6.94-7.00 (3H, m).

# 参考例11

5

10

N, N-ビス(2-クロロエチル)アニリン

Nーフェニルジエチルアミン (10.0 g, 5.52 mmol) のトルエン (200 ml) 溶液 に塩化チオニル (9.70 ml, 132 mmol) を室温下加えた後100 ℃まで昇温し1時間攪拌した。飽和重曹水を加えて反応を終了させた後、ジエチルエーテルを用いて2回抽出し、有機層を水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物5.86 gを無色油状物として得た。

20  $^{1}$ H-NMR δ (DMSO-d<sub>6</sub>): 3.60-3.66 (4H, m), 3.71-3.76 (4H, m), 6.68-6.71 (2H, m), 6.75-6.80 (1H, m), 7.24-7.29 (2H, m).

### 参考例12

1-(3-メトキシフェニル) -4-オキソシクロヘキサンカルボニトリルの合成 水素化ナトリウム (1.37 g, 31.5 mmol)のN, N-ジメチルホルムアミド (DMF, 50 ml)懸濁液にメチルアクリル酸(3.22 ml, 35.8 mmol) と (3-メトキシフェニル)アセトニトリル (2.00 ml, 14.3 mmol) のN, N-ジメチルホルムアミド (DM F, 10 ml)溶液を氷冷下加えた。室温まで昇温し3時間攪拌した後、飽和塩化アンモニム水を加えて反応を終了した。酢酸エチルにより抽出し、有機層を飽和塩化アン 30 モニム水で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過した後、減圧下

溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製し、3.29 gで無色油状物を得た。得られた無色油状物(2.29 g, 7.97 mmol)を1,4-ジオキサン(100 ml)-水(20 ml)溶液溶解し、水酸化カリウム(984 mg, 17.5 mmol)を加え4時間加熱還流した。飽和塩化アンモニア水を用いて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を飽和塩化アンモニア水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過した後、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製し、表題化合物を1.07 gで無色油状物として得た。

 $^{1}$ H-NMR δ (DMSO-d6) ; 2.34-2.50 (8H, m), 2.64-2.77 (2H, m), 3.78 (3H, s), 6. 94-6.98 (1H, m), 7.14-7.20 (2H, m), 7.35-7.40 (1H, m).

10

5

# 参考例13

1-(3-メトキシフェニル)-4-オキソシクロヘキサンカルボン酸の合成 ジメチル 4-ヒドロキシー1-(3-メトキシフェニル)シクロヘキシー3-エ ン-1、3-ジカルボキシレートの合成

15 水素化ナトリウム (13.2g, 303.6 mmol) のジメチルホルムアミド(350 ml)溶液に、メチル 3ーメトキシフェニルアセテート (25g, 138 mmol)、メチルアクリレート (31ml, 345 mmol) のジメチルホルムアミド (160 ml) 溶液を0度で加え、室温で3時間半撹拌した。反応液を塩酸水に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧20 濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、表題化合物42.8gを無色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 321 (M+H)

保持時間: 3.61分

25 1- (3-メトキシフェニル) -4-オキソシクロヘキサンカルボン酸の合成 ジメチル 4-ヒドロキシー1- (3-メトキシフェニル) シクロヘキシー3- エン-1, 3-ジカルボキシレート (31 g, 96.7 mmol)のジオキサン(260 ml)溶液 に、水酸化カリウム(21.7g, 387 mmol)の水(260 ml)溶液を加え加熱還流下4時間撹拌した。反応液を塩酸水に注ぎ酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄 した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧濃縮し、得られた残

WO 2005/037269

63

液をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、表題化合物8.57gを白色 固体として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 249 (M+H)

保持時間: 2.65分

## 参考例14

メチル 1-(3-メトキシフェニル)-4-オキソシクロヘキサンカルボキシレ ートの合成

10 .51 mmol)のジメチルホルムアミド(40 ml)溶液にヨウ化メチル(1.5 ml, 48,3 mmol )を加え室温で22時間撹拌した。反応液を水に注ぎ、飽和塩化アンモニア水を加 え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシ ウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧濃縮し、得られた残渣を晶析、シリカゲルカラ ムクロマトグラフィーにより精製し、表題化合物3.88gを白色固体として得た。 15

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 263 (M+H)

保持時間:3.37分

#### 20 実施例1-1

1-(4-フルオロフェニル)-4-(3-メトキシフェニル) ピペリジンー4-カルボニトリルの合成

4-ヒドロキシー2-(2-ヒドロキシエチル)-2-(3-メトキシフェニル ) プタンニトリル (70 mg, 0.195 mmol) のアセトニトリル (6 ml) 溶液に無水ト 25 リフルオロメタンスルホン酸 (0.11 ml, 0.626 mmol) およびトリエチルアミン (0 .080 ml. 0.626 mmo1)を-30~-20℃下順次加えそのまま15分間攪拌した。-30 ~-20℃下4-フルオロアニリン(0.037 ml, 0.387 mmol) およびトリエチルアニ リン (0.066 ml, 0.387 mmol) を加えて室温までゆっくり昇温し2時間攪拌した。 水を加えて反応を終了した後、エーテルにより抽出し、有機層を水で2回洗浄した 。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下留去した。分取薄層ク 30

ロマトグラフィー (分取TLC) により精製し表題化合物53.5 mgを無色油状物として 待た。

<sup>1</sup> H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>): 2.12-2.27 (4H, m), 2.88-2.97 (2H, m), 3.72-3.78 (5H, m), 6.93-6.97 (1H, m), 7.03-7.15 (6H, m), 7.35-7.40 (1H, m).

5

20

### 実施例1-2

1ーベンズヒドリルー4ー (3ーメトキシフェニル) ピペリジンー4ーカルボニトリルの合成

実施例1-1と同様にして表題化合物を合成した。

<sup>1</sup> H-NMR δ (DMSO-d<sub>6</sub>): 2.08 (4H, m), 2.18-2.26 (2H, m), 2.88-2.93 (2H, m), 3. 78 (3H, s), 4.45 (1H, s), 6.91-6.94 (1H, m), 7.03-7.05 (1H, m), 7.09-7.12 (1H, m), 7.16-7.21 (2H, m), 7.27-7.37 (5H, m), 7.44-7.47 (4H, m).

## 実施例1-3

15 1-(2-メトキシフェニル)-4-(2-メトキシフェニル)ピペリジン-4-カルボニトリルの合成

実施例1-1と同様にして表題化合物を合成した。

<sup>1</sup>H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>): 2.02-2.12 (2H, m), 2.42 (2H, d, J = 12.3), 2.93 (2H, t, J = 11.7), 3.49 (2H, t, J = 12.3), 3.77 (3H, s), 3.86 (3H, s), 6.86-7.04 (5H, m), 7.15 (1H, d, J = 7.89), 7.36-7.40 (3H, m).

## 実施例1-4

1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル)ピペリジン-4-25 カルボニトリルの合成

実施例1-1と同様にして表題化合物を合成した。

<sup>1</sup> H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>): 2.16-2.20 (4H, m), 2.85-2.93 (2H, m), 3.49-3.53 (2H, m) ), 3.79 (6H, m), 6.87-7.02 (5H, m), 7.08-7.17 (2H, m), 7.35-7.40 (1H, m).

## 実施例1-5

1-(2-メトキシフェニル)-4-(4-メトキシフェニル)ピペリジン-4-5 カルボニトリルの合成

実施例1-1と同様にして表題化合物を合成した。

<sup>1</sup> H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>): 2.06-2.22 (4H, m), 2.84-2.91 (2H, m), 3.50 (2H, d, J = 12.1), 3.78 (3H, s), 3.81 (3H, s), 6.87-7.01 (6H, m), 7.47-7.51 (2H, m).

10

20

### 実施例1-6

1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-フルオロフェニル)ピペリジン-4-カルボニトリルの合成

実施例1-1と同様にして表題化合物を合成した。

<sup>1</sup> H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>): 2.13-2.27 (4H, m), 2.85-2.92 (2H, m), 3.49-3.53 (2H, m 15 ), 3.78 (3H, s), 6.91-7.02 (3H, m), 7.20-7.26 (2H, m), 7.42-7.55 (4H, m).

## 実施例1-7

1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-トリフルオロメチルフェニル)ピペリ ジンー4ーカルボニトリルの合成

実施例1-1と同様にして表題化合物を合成した。

<sup>1</sup> H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>): 2.07-2.19 (4H, m), 2.87-2.94 (2H, m), 3.51-3.56 (2H, m) ), 3.79 (3H, s), 6.92-7.03 (3H, m), 7.68-7.96 (5H, m).

#### 実施例1-8 25

1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-ベンジルオキシフェニル)ピペリジン - 4 - カルボニトリルの合成

実施例1-1と同様にして表題化合物を合成した。

<sup>1</sup> H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>): 1.98-2.08 (4H, m), 2.80-2.90 (2H, m), 3.48-3.52 (2H, m) ), 3.78 (3H, s), 5.13 (1H, s), 5.15 (1H, s), 6.96-7.18 (7H, m), 7.33-7.46 30

WO 2005/037269 PCT/JP2004/015773

6 6

(6H, m).

実施例1-9

1- (ジフェニルメチル) -4- [3- (トリフルオロメトキシ) フェニル] ピペリジン-4-カルボニトリルの合成

実施例1-1と同様にして表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 437 (M+H)

保持時間: 3.34分

10

25

30

5

実施例1-10

4-[3-(ベンジロキシ)フェニル]-1-(2-メトキシフェニル)ピペリジン-4-カルボニトリルの合成

実施例1-1と同様にして表題化合物を合成した。

15 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 399 (M+H)

保持時間: 3.74分

## 実施例2

20 1-(2-ヒドロキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル)ピペリジン-4 -カルボニトリルの合成

2-アミノフェノール (2.00 g, 18.3 mmol) とトリエチルアミン (3.32 ml, 23 .8 mmol) のN, Nージメチルホルムアミド (DMF, 100 ml) 溶液にトリメチルシリルクロライド (2.79 ml, 22.0 mmol) を氷冷下加えた後室温まで昇温し2時間攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、ジエチルエーテルを用いて抽出し、有機層を水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶

媒を留去し、反応混合物を3.31 g得た。

一方4ーヒドロキシー2ー(2ーヒドロキシエチル)-2ー(3ーメトキシフェニル)プタンニトリル(400 mg, 1.70 mmol)のアセトニトリル(50 ml)溶液に無水トリフルオロメタンスルホン酸(0.629 ml, 3.74 mmol)およびトリエチルアミ

ン (0.521 ml, 3.74 mmof) を一30~−20℃下順次加えそのまま15分間攪拌した後、一30~−20℃下、上記で得られた反応混合物3.31 gのうち400 mgとトリエチルアニリン (0.616 ml, 4.42 mmol) を加えて室温までゆっくり昇温し1時間攪拌した。水を加えて反応を終了した後、ジエチルエーテルにより抽出し、有機層を水で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下留去し、反応混合物を625 mg得た。次いで、得られた反応混合物をテトラヒドロフラン (20 ml) に溶解させテトラブチルアンモニウムフルオライド (943 mg, 3.61 mmol) を室温下加えそのまま3時間攪拌した。飽和塩化アンモニウム水溶液を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルを用いて抽出し、有機層を飽和塩化アンモニウム水溶液で1回、飽和重曹水で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥したのち、減圧下溶媒を留去した。ジエチルエーテルより晶析し表題化合物255 mgを淡茶色粉末として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析 m/z 309.6 (M+H)

15 保持時間: 2.92分

### 実施例3

5

10

1-(2-ベンジルオキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル)ピペリジン-4-カルボニトリルの合成

1- (2-ヒドロキシフェニル) -4- (3-メトキシフェニル) ピペリジンー4-カルボニトリル (155 mg, 0.503 mmol) と炭酸カリウム (209 mg, 1.51 mmol) のN, Nージメチルホルムアミド (DMF, 10 ml) 懸濁液にベンジルブロマイド (0.078 ml, 0.654 mmol) を室温下加えた後そのまま4時間攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で2回洗浄した。無水硫25 酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物184 gをアモルファスとして得た。

1H-NMR δ (DMSO-d<sub>6</sub>): 2.09-2.25 (4H, m), 2.90-2.97 (2H, m), 3.56-3.60 (2H, m), 3.79 (3H, s), 5.12 (2H, s), 6.92-7.13 (7H, m), 7.29-7.49 (6H, m).

## 30 実施例 4

1-[2-(2-メトキシエトキシ)フェニル]-4-(3-メトキシフェニル) ' ピペリジン-4-カルボニトリル

水素化ナトリウム (31.2 mg, 0.779 mmol) のN, Nージメチルホルムアミド (D MF, 20 ml) 懸濁液に1ー(2ーヒドロキシフェニル)ー4ー(3ーメトキシフェニル)ピペリジンー4ーカルボニトリル (200 mg, 0.649 mmol)を室温下加えた後、2ーブロモエチルメチルエーテル (0.073 ml, 0.779 mmol)を加え、そのまま4時間攪拌した。飽和塩化アンモニウム水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を飽和塩化アンモニウム水で2回、飽和重曹水で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物221 mgを無色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 367.3 (M+H)

保持時間: 3.01分

15

20

10

5

## 実施例5

4- (3-メトキシフェニル) ピペリジン-4-カルボニトリルの合成

1ーベンズヒドリルー4ー (3ーメトキシフェニル) ピペリジンー4ーカルボニトリル (34.3 mg, 0.090 mmol)、酢酸 (0.005 ml, 0.090 mmol)と10%水酸化パラジウム (3.4 mg) のメタノール (20 ml) 懸濁液を水素雰囲気下3時間攪拌した。セライトろ過したのち溶媒を留去し、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加えたのち酢酸エチルにより抽出し、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過した後、減圧下溶媒を留去した。分取TLCを用いて精製し表題化合物12.9 mgを油状物として得た。

<sup>1</sup> H-NMR δ (DMSO-d<sub>6</sub>): 1.86-2.06 (4H, m), 2.79-2.87 (2H, m), 3.07-3.11 (2H, m), 3.77 (3H, s), 6.92-6.96 (1H, m), 7.00-7.08 (2H, m), 7.33-7.39 (1H, m).

## 実施例6-1

1-(3-ピリジル)-4-(3-メトキシフェニル)ピペリジン-4-カルボニ30 トリルの合成

5

トリス (ジベンジリデンアセトン) ジパラジウム (Pd<sub>2</sub> (dba)<sub>3</sub>, 14.0 mg, 10 mol %) と 2, 2'ービス (ジフェニルホスフィノ)ー1, 1'ービナフチル (BINAP, 17.0 mg, 20 mol%) のテトラヒドロフラン (THF, 100 ml) 溶液に 3ーヨードピリジン (34 mg, 0.166 mmol)、4ー (3ーメトキシフェニル) ピペリジンー4ーカルボニトリル (30 mg, 0.139 mmol)、ナトリウム tertーブトキシド(47 mg, 0.417 m mol) を室温下加えた後、5時間加熱還流した。飽和食塩水を加えて反応を終了した後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を飽和食塩水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち減圧留去した。分取TLCを用いて精製し、表題化合物28.0 mgを油状物として得た。

10 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 294.1 (M+H)

保持時間: 2.96分

実施例6-2

15 1 - (4 - ピリジル) - 4 - (3 - メトキシフェニル) ピペリジン- 4 - カルボニトリルの合成

実施例6-1と同様にして表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 294.1 (M+H)

20 保持時間: 2.86分

# 実施例6-3

1-[3-(ベンジルオキシ)ピリジン-2-イル]-4-(3-メトキシフェニ

WO 2005/037269 PCT/JP2004/015773

70

ル) ピペリジンー4ーカルボニトリル

3- (ベンジルオキシ) -2-ブロモピリジンの合成

2ープロモー3ーピリジノール (1.74 g, 10.0 mmol) と炭酸カリウム (4.15 g, 30.0 mmol) のN, Nージメチルホルムアミド (DMF, 150 ml) 溶液にベンジルブロマイド (1.49 ml, 12.5 mmol) を室温下加えて55 ℃まで昇温したのち3時間攪拌した。水を加えて反応を終了した後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧留去し、シリカゲルクロマトグラフィーにより精製した。表題化合物を 2.61 g 油状物として得た

<sup>1</sup> H-NMR δ (DMSO-d<sub>6</sub>): 7.33-7.49 (6H, m), 7.58-7.61 (1H, m), 7.95-7.98 (1H, m)

得られた3-(ベンジルオキシ) -2-ブロモピリジンを用いて実施0 -1と同様にして表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

15 m/z 400.3 (M+H)

保持時間: 3.17 分

実施例6-4

1-[3-(メトキシ) ピリジン-2-イル] -4-(3-メトキシフェニル) ピペリジン-4-カルボニトリル

実施例6-1と同様にして表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 324.1 (M+H)

保持時間: 2.48 分

25

20

5

実施例6-5

1-[2-メトキシ-5-フルオロフェニル]-4-(3-メトキシフェニル)ピペリジン-4-カルボニトリル

実施例6-1と同様にして表題化合物を合成した。

30 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

71 .

m/z 340.9 (M+H)

保持時間: 3.76 分

## 実施例6-6

5 1-[2-ベンジルオキシー5-フルオロフェニル]-4-(3-メトキシフェニル)ピペリジン-4-カルボニトリル

2-プロモー4-フルオロフェノールを用いて実施例6-3と同様にして表題化 合物を合成した。

<sup>1</sup>H-NMR δ (DMSO-d<sub>6</sub>): 2.10-2.24 (4H, m), 2.89-2.96 (2H, m), 3.06-3.65 (2H, m) 10 , 5.09 (2H, s), 6.74-7.13 (6H, m), 7.30-7.47 (6H, m).

## 実施例7-1

4-(3-メトキシフェニル)-1-ピリミジン-2-イルピペリジン-4-カルボニトリル

15 水素化ナトリウム (18.5 mg, 0.555 mmol) のジメチルスルホキシド (DMSO, 15 ml) 懸濁液に4-(3-メトキシフェニル) ピペリジン-4-カルボニトリル (20 0 mg, 0.462 mmol) を室温下加えた後、2-プロモピリミジン (88.2 mg, 0.555 m mol)を室温下加えそのまま一晩攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、5過したのち、減圧下溶媒を留去した。分取用TLCにより精製して表題化合物55.8 mgを無色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 295.3 (M+H)

保持時間: 3.42分

25

## 実施例7-2

1-(1,3-ベンズオキサゾール-2-イル)-4-(3-メトキシフェニル) ピペリジン-4-カルボニトリル

実施例7-1と同様にして表題化合物を合成した。

30 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

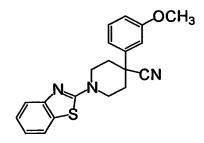
WO 2005/037269 PCT/JP2004/015773

7 2

m/z 334.5 (M+H)

保持時間: 3.51分

## 実施例7-3



1-(1,3-ベンゾチアゾール-2-イル)-4-(3-メトキシフェニル)ピペリジン-4-カルボニトリル

実施例7-1と同様にして表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

10 m/z 350.4 (M+H)

保持時間: 3.53分

## 実施例8

15

4-(3-)++>フェニル)-1-(2, 2, 2-)+リフルオロエチル) ピペリジン-4-カルボニトリル

4-(3-メトキシフェニル)ピペリジンー4-カルボニトリル(250 mg, 1.16 2 mmol)とトリエチルアミン(0.243 ml, 17.4 mmol)のジクロロメタン( $CH_2Cl_2$ , 15 ml)溶液に 2, 2-トリフルオロエチルトリフルオロメタンスルホネート(322 mg, 1.39 mmol)を氷冷下加えた後室温まで昇温し一晩攪拌した。更に 2,

- 20 2, 2-トリフルオロエチルトリフルオロメタンスルホネート (322 mg, 1.39 mmo 1) を氷冷下加えた後室温まで昇温し一晩攪拌した。水を加えて反応を終了させた 後、酢酸エチルを用いて抽出し、有機層を水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物315 mgを無色油状物として得た。
- 25 高速液体クロマトグラフィー/質量分析 m/z 299.2 (M+H)

保持時間:3.67分

## 実施例9

1ーベンジルー4ー(3ーメトキシフェニル)ピペリジンー4ーカルボニトリル 4-(3-メトキシフェニル) ピペリジン-4-カルボニトリル (1.00 g. 4.6 2 mmol) と炭酸カリウム (1.92 g, 13.9 mmol) のN, Nージメチルホルムアミド (DMF, 20 ml) 溶液にベンジルブロマイド (0.665 ml, 5.09 mmol) を室温下加え てそのままの温度で一晩攪拌した。水を加えて反応を終了した後、酢酸エチルによ り抽出し、有機層を水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過し たのち、減圧留去し、シリカゲルクロマトグラフィーにより精製した。表題化合物 を 1.21 g 無色油状物として得た。

<sup>1</sup> H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>): 1.97-2.11 (4H, m), 2.27-2.35 (2H, m), 2.91-2.95 (2H, m) , 3.55 (2H, s), 3.77 (3H, s), 6.90-6.94 (1H, m), 7.02-7.04 (1H, m), 7.08-7 .11 (1H, m), 7.24-7.37 (6H, m).

15

25

10

5

## 実施例10-1

1-(3-メトキシフェニル)-4-フェニルシクロヘキサンカルボニトリル 水素化ナトリウム (100 mg, 2.62 mmol) のジメチルスルホキシド (DMSO, 50 ml ) 懸濁液に「3-クロロー1-(2-クロロエチル)プロピル]ベンゼン(400mg,

1.31mmol) と(3-メトキシフェニル)アセトニトリル (0.182 ml, 1.28 mmol)のジ 20 メチルスルホキシド (DMSO, 5 ml)溶液を室温下加えそのまま一晩攪拌した。飽和 塩化アンモニウム水溶液を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、 有機層を飽和塩化アンモニウム水溶液で1回、飽和重曹水で1回洗浄した。無水硫酸 マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。分取用TLCによ

り精製して表題化合物305 mgを無色油状物として得た。

<sup>1</sup> H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>): 1.77-2.20 (8H, m), 2.67-2.76 (1H, m), 3.77 (3H, s), 6.9 2-6.97 (1H, m), 7.07-7.39(8H, m).

## 実施例10-2

1-フェニルー4-(3-メトキシフェニル)ピペリジン-4-カルボニトリルの 30

WO 2005/037269 PCT/JP2004/015773

74

合成

参考例11の化合物を用い、実施例10-1と同様にして表題化合物を合成した

<sup>1</sup>H-NMR δ (DMSO-d<sub>6</sub>): 2.21-2.25 (4H, m), 3.19-3.28 (2H, m), 3.72-3.88 (2H, m), 3.84 (3H, s), 6.86-6.94 (2H, m), 6.98-7.02 (2H, m), 7.09-7.13 (2H, m), 7.26-7.37 (3H, m).

### 実施例10-3

1- (2-メトキシフェニル) -4- (3-メトキシフェニル) ピペリジシー4-カルボニトリルの合成

参考例4の化合物を用い、実施例10-1と同様にして表題化合物を合成した。  $^1$ H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>): 2.16-2.20 (4H, m), 2.85-2.93 (2H, m), 3.49-3.53 (2H, m), 3.79 (6H, m), 6.87-7.02 (5H, m), 7.08-7.17 (2H, m), 7.35-7.40 (1H, m).

15 実施例10-4

10

1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル)アゼパン-4-カ ルボニトリル

参考例10の化合物を用い、実施例10-1と同様にして表題化合物を合成した

20  $^{1}$ H-NMR δ (DMSO-d<sub>6</sub>): 2.15-2.60 (6H, m), 3.21-3.62 (4H, m), 3.83 (6H, s), 6. 83-7.03 (5H, m), 7.09-7.16 (2H, m), 7.28-7.34.

実施例10-5

1-(2-メトキシフェニル)-4-(1-ナフチル)ピペリジン-4-カルボニ25 トリルの合成

参考例4の化合物を用い、実施例10-1と同様に合成を行った。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 343.2 (M+H)

保持時間: 3.32 分

実施例10-6

1ー(2ーメトキシフェニル)・-4-(3ーフェノキシフェニル)ピペリジンー4ーカルボニトリルの合成

参考例4の化合物を用い、実施例10-1と同様に合成を行った。

5 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 385.5 (M+H)

保持時間: 3.65 分

実施例10-7

10 4-(3-ブロモフェニル)-1-(2-メトキシフェニル)ピペリジン-4-カ ルボニトリルの合成

参考例4の化合物を用い、実施例10-1と同様に合成を行った。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 371.2 (M+H)

15 保持時間: 3.42 分

実施例10-8

1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メチルフェニル)ピペリジン-4-カルボニトリルの合成

20 参考例4の化合物を用い、実施例10-1と同様に合成を行った。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 307.3 (M+H)

保持時間: 3.21 分

25 実施例10-9

4ービフェニルー3ーイルー1ー (2ーメトキシフェニル) ピペリジンー4ーカル ボニトリルの合成

4-(3-プロモフェニル)-1-(2-メトキシフェニル) ピペリジンー<math>4-カルボニトリル (28 mg, 0.075 mmol)、フェニルボロン酸 (11 mg, 0.09 mmol)

30 、テトラキストリフェニルホスフィンパラジウム (231 mg, 25mol%) および炭酸セ

シウム (74.0 mg, 25mol%) の1, 4 - ジオキサン (DMF, 1.5 ml) 懸濁液を10時 間加熱還流した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機 層を水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下 溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物114 mg を黄色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 369.2 (M+H)

保持時間: 3.61 分

10 実施例11-1

5

メチル 1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル) ピペリジ ンー4ーカルボキシレート

1-(2-ベンジルオキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル) ピペリジ ンー4ーカルボニトリル (1.00g, 3.24 mmol) の48%臭化水素水溶液 (20 ml) 懸濁 液を12時間加熱還流した後、減圧下溶媒を留去し析出した固形物を酢酸エチルで洗 15 浄した。得られた反応混合物をN, N-ジメチルホルムアミド (DMF. 20 ml) に 溶解し、ヨードメタン (0.666 ml, 10.7 mmol) と炭酸カリウム (5.38 g, 38.9 mm ol)を室温下加えた。55 ℃まで昇温したのち4時間攪拌した。水を加えて反応を終 了した後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で2回洗浄した。無水硫酸マグネ シウムにより乾燥、ろ過したのち、溶媒を減圧留去し、シリカゲルクロマトグラフ 20 ィーにより精製した。表題化合物を 990 mg 無色油状物として得た。  $^{1}$  H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) : 1.96-2.02 (2H, m), 2.62-2.69 (6H, m), 3.60 (3H, s), 3.7

25 実施例11-2

> メチル 4-(3-メトキシフェニル)-1-(3-メトキシピリジン-2-イル ) ピペリジンー4ーカルボキシレート

5 (3H, s), 3.76 (3H, s), 6.84-6.98 (7H, m), 7.26-7.31 (1H, m).

実施例11-1と同様にして表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

30 m/z 357. 2 (M+H) 保持時間: 2.76分 -----

実施例11-3

5

10

20

25

メチル 4-(3-メトキシフェニル)-1-ピリミジン-2-イルピペリジン-4-カルボキシレート

4-(3-メトキシフェニル) -1-ピリミジン-2-イルピペリジン-4-カルボニトリル (70 mg, 0.238 mmol) を12N 塩酸水溶液 (5 ml) に加え、この懸濁液を12時間加熱還流した後、減圧下溶媒を留去し、析出した固形物を酢酸エチルで洗浄した。得られた反応混合物をN, N-ジメチルホルムアミド (DMF, 10 ml) に溶解し、ヨードメタン (0.0593 ml, 0.952 mmol) と炭酸カリウム (263 mg, 1.90 mmol)を室温下加えた。35 ℃まで昇温したのち4時間攪拌した。水を加えて反応を終了した後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、溶媒を減圧留去し、分取用TLCにより精製した。表題化合物を 30.4 mg 無色油状物として得た。

15 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 328.3 (M+H)

保持時間: 3.24分

## 実施例12

[1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル) ピペリジン-4 -イル] メタノール

水素化リチウムアルミニウム (51.4 mg, 1.35 mol) のテトラヒドロフラン (THF, 30 ml) 懸濁液に室温下メチル 1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル) ピペリジンー4ーカルボキシレート (500 mg, 1.35 mol) のテトラヒドロフラン (THF, 10 ml) 溶液を氷冷下ゆっくり加えた後、室温まで昇温し一

晩攪拌した。氷冷下14.5N-アンモニア水(0.200 ml)を加えて反応を終了させた後 、 析出する塩をセライトで濾別した。減圧下溶媒を留去し、シリカゲルクロマトグ ラフィーにより精製した。表題化合物を 388 mg 無色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 328.3 (M+H)

保持時間: 2.38分

## 実施例13

[1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル) ピペリジン-4 10 -イル] メチル 4-メチルベンゼンスルホネート

[1-(2-メトキシフェニル) -4-(3-メトキシフェニル) ピペリジンー4-イル] メタノール (88.0 mg, 0.269 mmol) のピリジン溶液 (10 ml) にパラトルエンスルホニルクロライド (56.4 mg, 0.296 mmol) を室温下加えて50℃まで昇温し4時間攪拌した。溶媒を減圧下留去した後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を飽和塩化アンモニウム水溶液で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、溶媒を減圧留去した。分取用TLCにより精製し、表題化合物を33.3 mg 無色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 482.4 (M+H)

20 保持時間: 3.11分

15

## 実施例14

[1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル) ピペリジン-4 ーイル] アセトニトリル

25 [1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル)ピペリジンー4-イル]メチル 4-メチルベンゼンスルホネート(33.3 mg, 0.0690 mmo1)とシアン化カリウム(9.00 mg, 0.138 mmo1)のジメチルスルホキシド(DMSO, 10 ml) 懸濁液を80℃まで昇温し4時間攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾30 燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。分取用TLCにより精製して表題化合物2

WO 2005/037269 PCT/JP2004/015773

7 9

0.1 mgを無色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 337.6 (M+H)

保持時間:3.07分

5

## 実施例15

1.- (2-メトキシフェニル) -4- (3-メトキシフェニル) ピペリジン-4-カルボン酸

メチル 1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル)ピペリジン-4-カルボキシレート (1.00 g, 4.62 mmol)のエタノール(5 ml)溶液に2N 水酸化リチウム水溶液(0.071 ml, 0.142 mmol)を室温下加えて4時間加熱還流した。更に、2N 水酸化リチウム水溶液(0.149 ml, 0.284 mmol)を室温下加えて4時間加熱還流した。溶媒を留去した後、1, 4-ジオキサン(1,4-dioxane, 3 ml)-水(2 ml)に反応混合物を懸濁させ更に5時間加熱還流した。飽和塩化アンモニウム水溶液を加えて反応を終了した後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を飽和塩化アンモニウム水溶液で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧留去した。酢酸エチルーへキサン混合液より晶析し、表題化合物を35.2 mg 白色結晶として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

20 m/z 342.3 (M+H)

保持時間: 2.37分

# 実施例16

30

1 - (2 - メトキシフェニル) - 4 - (3 - メトキシフェニル) ピペリジン-4 - 25 カルボキサミド

1-(2-メトキシフェニル) -4-(3-メトキシフェニル) ピペリジンー4 ーカルボン酸(150 mg, 0.439 mmol)のジクロロメタン( $CH_2Cl_2$ , 10 ml)溶液に オキサリルクロライド(0.0867 ml, 0.967 mmol)を室温下加えた後、N, N-ジメチルホルムアミド(DMF, 1滴)を加えそのままの温度で4時間攪拌した。氷冷下 14.5N アンモニア水(5.00 ml)を加えて反応を終了させた後、室温まで昇温し1時

間攪拌した。水を加えた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で2回洗浄した : 無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。ジエチルエーテルより晶析し、表題化合物を 96.8 mg 白色結晶として得た。

<sup>1</sup> H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>): 1.88-1.95 (2H, m), 2.50-2.56 (2H, m), 2.71-2.78 (2H, m), 3.17-3.21 (2H, m), 3.74 (3H, s), 3.76 (3H, s), 6.78-7.00 (8H, m), 7.17 (1H, brd), 7.25 (1H, t, J = 8.04).

## 実施例17

5

10

15

1-(2-メトキシフェニル)-4-[3-(トリフルオロメトキシ)フェニル | ピペリジン-4-カルボニトリル

4- [3-(トリフルオロメトキシ)フェニル] ピペリジン-4-カルボニトリル の合成

1ー(ジフェニルメチル) -4ー[3-(トリフルオロメトキシ) フェニル] ピペリジンー4ーカルボニトリル (24 2mg, 0.554 mmol)のエタノール(7 ml)溶液に、10%パラジウムー炭素(48 mg)、ギ酸アンモニウム(242 mg)を加え加熱還流下2時間半撹拌した。反応液を濾過した後、濾液を減圧濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、表題化合物94mgを無色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

20 m/z 271 (M+H)

保持時間: 2.80分(1%-99%)

1-(2-メトキシフェニル)-4-[3-(トリフルオロメトキシ)フェニル] ピペリジン-4-カルボニトリル

実施例6-1と同様にして表題化合物を合成した。

25  $^{1}$ H-NMR δ (CDCl<sub>3</sub>) 2.19-2.24 (2H, m), 2.31-2.39 (2H, m), 3.09-3.15 (2H, m), 3. 60-3.63 (2H, m), 3.89 (3H, s), 6.89-6.91 (1H, m), 6.94-6.98 (1H, m), 7.04-7 .08 (2H, m), 7.21-7.24 (1H, m), 7.41-7.55 (3H, m).

## 実施例18

30 1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-ニトロフェニル) ピペリジン-4-

カルボニトリルの合成 - - · · ·

4-ヒドロキシー2-(2-ヒドロキシエチル)-2-(3-ニトロフェニル)プ タンニトリル

水素化ナトリウム(617 mg, 14.16 mmo1)のジメチルホルムアミド(16 ml)懸濁液 に、3ーニトロフェニルアセトニトリル(1.15 g, 7.09 mmo1)、2ー(2ープロモエトキシ)テトラヒドロー2Hーピラン(3.24 g, 15.5mmo1)のジメチルホルムアミド(5 ml)溶液を10℃以下で加え、室温で3時間撹拌した。反応液を飽和塩化アンモニア水に注ぎ酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し濾過した。滤液を減圧濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製した。得られた油状物にメタノール(15 ml)を加えた後、pートルエンスルホン酸一水和物(90.7 mg)を加え室温で3時間半撹拌した。反応液に水を加え減圧濃縮した後、飽和塩化アンモニウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。全有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、表題化合物740mgを黄色固体として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 251 (M+H)

保持時間: 2.09分

1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-ニトロフェニル)ピペリジンー4ーカ ルボニトリルの合成

実施例1-1と同様にして表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 338 (M+H)

保持時間: 3.26分

25

20

## 実施例19

4-(3-アミノフェニル)-1-(2-メトキシフェニル)ピペリジン-4-カルボニトリルの合成

1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-ニトロフェニル)ピペリジン-4-30 カルボニトリル(400 mg, 1.185 mmol)のメタノール(4 ml)ーテトラヒドロフラン(4

ml)混合溶液に、10%パラジウムー炭素(40 mg)を加え、水素雰囲気下、3時間撹拌・ した。反応液を濾過した後、濾液を減圧濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラム クロマトグラフィー、次いで晶析により精製し、表題化合物277mgを白色固体とし て得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析 5

m/z 308 (M+H)

保持時間: 2.19分

## 実施例20

10

15

20

25

1-(2-メトキシフェニル)-4-[3-(メチルアミノ)フェニル]ピペリ ジンー4-カルボニトリル及び4-[3-(ジメチルアミノ)フェニル]-1-( 2-メトキシフェニル)ピペリジン-4-カルボニトリルの合成

(4-(3-アミノフェニル) -1-(2-メトキシフェニル) ピペリジン-4ーカルボニトリル (50 mg, 0.162 mmol)の1, 2 - ジクロロエタン (1.5 ml) 溶液 に、ホルマリン(30.5 mg、0.356 mmol)、トリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(1 03 mg, 0.486 mmo1) を加え室温で17時間半撹拌した。反応液を飽和重曹水に注ぎ、 酢酸エチルを加えて抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネ シウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムク ロマトグラフィーにより精製し、1-(2-メトキシフェニル)-4-「3-(メ チルアミノ)フェニル]ピペリジン-4-カルボニトリル18mg及び4-「3-(ジメチルアミノ) フェニル] -1-(2-メトキシフェニル) ピペリジン-4-カルボニトリル23mgをそれぞれ白色結晶として得た。

1- (2-メトキシフェニル) -4- [3- (メチルアミノ) フェニル] ピペリジ ンー4ーカルボニトリル

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

WO 2005/037269 PCT/JP2004/015773

8 3

m/z 322 (M+H)

保持時間: 2.38分

4-[3-(ジメチルアミノ) フェニル] -1-(2-メトキシフェニル) ピペリ

ジンー4ーカルボニトリル)

5 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 336 (M+H)

保持時間: 2.51分

実施例21-1

10 4-(3-クロロフェニル)-1-(2-メトキシフェニル)ピペリジン-4-カルボニトリルの合成

水素化ナトリウム(126 mg, 2.88 mmol)のジメチルホルムアミド(8 ml)懸濁液に、3-クロロベンジルシアニド(200 mg, 1.31 mmol)、N, N'ービス (2ークロロエチル)ー2ーメトキシアニリン (326 mg, 1.32 mmol)のジメチルホルムアミド(4 ml) )溶液を10℃以下で加え、室温で57時間撹拌した。反応液を氷水に注ぎ酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、表題化合物41mgを黄色固体として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

20 m/z 327 (M+H)

保持時間: 3.38分

実施例21-2

4-(3,5-ジメトキシフェニル)-1-(2-メトキシフェニル) ピペリジン-4-カルボニトリルの合成

実施例21-1と同様にして表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 353 (M+H)

保持時間: 3.24分

25

実施例21-3

1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-チエニル)ピペリジン-4-カルボニ トリルの合成

実施例21-1と同様にして表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 299 (M+H)

保持時間: 2.96分

実施例21-4

1-(2-メトキシフェニル)-4-(2-チエニル)ピペリジン-4-カルボニ 10 トリルの合成

実施例21-1と同様にして表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 299 (M+H)

保持時間: 3.24分 15

実施例22

4-(3-ヒドロキシフェニル)-1-(2-メトキシフェニル)ピペリジン-4 ーカルボニトリルの合成

4- [3- (ベンジルオキシ) フェニル] -1- (2-メトキシフェニル) ピペ 20 リジン-4-カルボニトリル (280 mg, 0.702 mmol)のメタノール (4ml) ーテトラ ヒドロフラン(0.8 ml)混合溶液に、パラジウムー炭素(28 mg)を加え、水素雰囲気 下、40℃で8時間半撹拌した。反応液を濾過した後、濾液を減圧濃縮し、得られた 残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、表題化合物192mgを白

25 色固体として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 309 (M+H)

保持時間: 2.71分

実施例23-1 30

4- (3-エトキシフェニル) -1- (2-メトキシフェニル) ピペリジン-4- カルボニトリルの合成

4-(3-ビドロキシフェニル)-1-(2-メトキシフェニル) ピペリジンー 4-カルボニトリル (35 mg, 0.113 mmol)のジメチルホルムアミド(1 ml)溶液に、

ョードエタン(0.009 ml, 0.113 mmol)、炭酸カリウム(47 mg、0.340 mmol)を加え50 度で4時間半撹拌した。途中、ヨードエタン(0.003 ml, 0.037 mmol)、炭酸カリウム(15 mg, 0.108 mmol)を加えた。反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出した後、有機層を飽和食塩水で洗浄した。無水硫酸マグネシウムで乾燥し濾過した後、減圧下溶媒を留去した。薄層クロマトグラフィーにより精製し、晶析を行うことで表題

10 化合物18mgを白色固体として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 337 (M+H)

保持時間: 3.34分

15 実施例23-2

4-(3-イソプロポキシフェニル)-1-(2-メトキシフェニル)ピペリジン -4-カルボニトリルの合成

実施例23-1と同様にして表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

20 m/z 351 (M+H)

保持時間: 3.49分

# 実施例24

4-(3-フルオロフェニル)-1-ピリミジン-2-イルピペリジン-4-カル

25 ボニトリルの合成

1- (ジフェニルメチル) -4- (3-フルオロフェニル) ピペリジン-4-カルボニトリル

実施例1-1と同様にして表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

30 m/z 371 (M+H)

保持時間: 3.13分 -- --

4-(3-フルオロフェニル)ピペリジン-4-カルボニトリル

実施例17と同様にして表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

5 m/z 205 (M+H)

保持時間: 2.46分(1-99)

4-(3-フルオロフェニル)-1-ピリミジン-2-イルピペリジン-4-カルボニトリル

実施例6-1と同様にして表題化合物を合成した。

10 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 283 (M+H)

保持時間: 3.44分

実施例25

15 1-(5-ブロモピリミジン-2-イル)-4-(3-メトキシフェニル)ピペリジン-4-カルボニトリルの合成

4-(3-メトキシフェニル) -1-ピリミジン-2-イルピペリジン-4-カルボニトリル (80 mg, 0.271 mmol)のテトラヒドロフラン (1.5 ml) 溶液にN-ブロモスクシンイミド(48 mg, 0.271 mmol)を0度で加え室温で6時間撹拌した。途中N-プロモスクシンイミド(5 mg, 0.028 mmol)を追加した。反応液を飽和重曹水に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、表題化合物91 mgを白色固体として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

25 m/z 372.9 (M+H)

保持時間: 4.24分

実施例26-1

1ーベンプイルー4ー(3ーメトキシフェニル)ピペリジンー4ーカルボニトリル

30 の合成

20

4-(3-メトキシフェニル)ピペリジン-4-カルボニトリル(100 mg, 0.46 mmol)のジクロロメタン(2 ml)溶液にトリエチルアミン(0.064 ml, 0.46 mmol)、ベンゾイルクロライド(0.053 ml, 0.46 mmol)を0℃で加え室温で2時間半撹拌した。反応液を飽和重曹水に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し表題化合物133 mgを白色固体として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析 m/z 321 (M+H)

10 保持時間: 3.36分

5

実施例26-2

1-アセチル-4-(3-メトキシフェニル)ピペリジン-4-カルボニトリルの 合成

15 実施例26-1と同様にして表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 259 (M+H)

保持時間: 2.82分

20 実施例 2 7

4-(3-メトキシフェニル)-1-[(4-メチルフェニル)スルホニル]ピペ リジン-4-カルボニトリルの合成

4-(3-メトキシフェニル) ピペリジン-4-カルボニトリル(100 mg, 0.46 mmol)のジクロロメタン(2 ml)溶液にトリエチルアミン(0.064 ml, 0.46 mmol)、p-25 トルエンスルホニルクロライド(88.0 mg, 0.46 mmol)を0℃で加え室温で16時間半撹拌した。反応液を飽和重曹水に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、表題化合物を151 mgを灰色固体として得た。

30 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 371 (M+H)

保持時間: 2.82

#### 実施例28

5 1-シクロヘキシルー4-(3-メトキシフェニル)ピペリジン-4-カルボニト リルの合成

4-(3-メトキシフェニル) ピペリジン-4-カルボニトリル(80 mg, 0.37 m mol)のジクロロエタン (2 ml) 溶液にシクロヘキサノン(0.057 ml, 0.55 mmol)、トリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(156 mg, 0.738 mmol)を加え室温で15時間 撹拌した。反応液を飽和重曹水に注ぎ、酢酸エチルで抽出した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し表題化合物102 mgを白色固体として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 299 (M+H)

10

15 保持時間: 2,76分

## 実施例29

エチル ([1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル) ピペ リジン-4-イル] メチル} カルバメートの合成

20 { [1-(2-メトキシフェニル) -4-(3-メトキシフェニル) ピペリジン -4-イル] メチル} アミン (100 mg, 0.306 mmol)の塩化メチレン(2 ml)溶液に トリエチルアミン(0.042 ml, 0.306 mmol)、エチルクロロホルメート(0.03ml, 0.3 06 mmol)を0℃で加え室温で16時間半撹拌した。反応液を飽和重曹水に注ぎ、酢酸 エチルで抽出した。飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し濾過した。 濾液を減圧濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、表題化合物 82 mgを無色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 399 (M+H)

保持時間: 2.42分

WO 2005/037269 PCT/JP2004/015773

8 9

実施例30-1 - --

 $N-\{[1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル) ピペリジ <math>\nu-4-4$  メチル $\nu$  ベンズアミドの合成

{ [1-(2-メトキシフェニル) -4-(3-メトキシフェニル) ピペリジン -4-イル] メチル} アミン(100 mg, 0.306 mmol)のジクロロメタン(2 ml)溶液にトリエチルアミン(0.042 ml, 0.306 mmol)、ベンゾイルクロライド(0.355 ml, 0.3 06 mmol)を0℃で加え室温で3時間半撹拌した。反応液を飽和重曹水に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、表題化合物119 mgを白色固体として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 431 (M+H)

5

10

保持時間: 2.57分

15 実施例30-2

N-{[1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル) ピペリジン-4-4ル] メチル} プロパンアミドの合成

実施例30-1と同様にして表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

20 m/z 383 (M+H)

保持時間: 2.34分

# 実施例31

30

Nーベンジルー1ー [1ー (2ーメトキシフェニル) ー4ー (3ーメトキシフェニ 25 ル) ピペリジンー4ーイル] メタンアミンの合成

{ [1-(2-メトキシフェニル) -4-(3-メトキシフェニル) ピペリジン -4-イル] メチル} アミン (100 mg, 0.306 mmol)のジクロロエタン(2 ml)溶液に、ベンズアルデヒド(0.031 ml, 0.306 mol)、トリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(97 mg, 0.459mmol)、酢酸(0.017 ml, 0.306 mmol)を加え室温で16時間撹拌した。反応液を飽和重曹水に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。飽和食塩水で洗浄した

後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧濃縮し、得られた残渣をシッリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、表題化合物 84 mgを白色固体として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

5 m/z 417 (M+H)

保持時間: 2.30分

実施例32-1

1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル)-4-[(メチル 10 チオ)メチル]ピペリジンの合成

[1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル) ピペリジン-4 -イル] メチルメタンスルホネート

[1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル) ピペリジンー 4-イル] メタノール (300 mg, 0.916 mmol)のジクロロメタン溶液に、0℃でトリ 15 エチルアミン(0.151 ml, 1.09 mol)、メタンスルホニルクロライド(0.085 ml, 1.0 9 mmol)を加え室温で2時間半撹拌した。反応液を氷水に注ぎ、酢酸エチルを加え て抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し濾 過した。濾液を減圧濃縮し、表題化合物326 mgを黄色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

20 m/z 406 (M+H)

保持時間: 2.44分

1-(2-)トキシフェニル)-4-(3-)トキシフェニル)-4-[(メチルチオ) メチル] ピペリジン

[1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル) ピペリジンー 4-イル] メチルメタンスルホネートの合成 (50 mg, 0.123 mmol)のジメチルホルムアミド(1 ml)溶液に、ナトリウムチオメトキシド(9 mg, 0.123 mmol)を加え室温で7時間半撹拌した。途中、ナトリウムチオメトキシドを適当量加えた。反応液を飽和塩化アンモニア水に注ぎ、酢酸エチルを加えて抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧濃縮し、得 5れた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、表題化合物10mg

WO 2005/037269 PCT/JP2004/015773

9 1

を無色油状物として得た。 - - -

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 358 (M+H)

保持時間: 3.24分

5

20

## 実施例32-2

1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル)-4-[(フェニルチオ)メチル]ピペリジンの合成

実施例32-1と同様にして表題化合物を合成した。

10 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 420 (M+H)

保持時間: 3.72分

## 実施例33

15 4-(メトキシメチル)-1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル) ピペリジンの合成

[1-(2-メトキシフェニル) -4-(3-メトキシフェニル) ピペリジンー4-イル] メタノール (50 mg, 0.152 mmol) のテトラヒドロフラン (1 ml) 溶液に、水素化ナトリウム (7 mg, 0.152 mmol) を加え室温で15分撹拌した後、ヨウ化メチル(0.009 ml, 0.152 mmol)を加え室温で21時間撹拌した。途中ヨウ化メチル (0.009 ml, 0.152 mmol)を加えた。反応液を飽和塩化アンモニア水に注ぎ、酢酸エチルを加えて抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、表題化合物10mgを無色油状物として得た。

25 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 342 (M+H)

保持時間: 2.53分

## 実施例34

30 1-(2-)++>7

シメチル) ピペリジンの合成…

フェノール (13 mg, 0.135 mmol) のジメチルホルムアミド(1 ml)溶液に水素化ナトリウム (6 mg, 0.135 mmol) を 0 度で加え室温で 1 5分撹拌した。次いで [1-(2-メトキシフェニル) -4-(3-メトキシフェニル) ピペリジンー4ーイル] メチルメタンスルホネート (50 mg, 0.126 mmol) のジメチルホルムアミド(0.5 ml)溶液を 0 度で加え室温で 2 5 時間撹拌した。途中、フェノール (13 mg, 0.13 5 mmol) 、水素化ナトリウム (6 mg, 0.135 mmol) のジメチルホルムアミド(0.5 ml)溶液を加えた。反応液を飽和塩化アンモニア水に注ぎ、酢酸エチルを加えて抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、表題化合物9.3mgを無色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 404 (M+H)

保持時間: 3.51分

15

10

5

実施例35-1

1-(2-メトキシフェニル)ー4-(3-メトキシフェニル)ー4-ビニルピペリジンの合成

メチルトリフェニルホスホニウムブロマイド(219 mg, 0614 mmo1)のテトラヒド ロフラン(3 m1)溶液に、0度でナトリウム ビス (トリメチルシリル) アミドの1M テトラヒドロフラン溶液(0.614 ml, 0.614 mmo1)を加え室温で1時間撹拌した。続いて反応液を氷冷した後、1 ー (2ーメトキシフェニル) ー4ー (3ーメトキシフェニル) ピペリジンー4ーカルボアルデヒド (100mg, 0.307 mmo1)のテトラヒドロフラン(1 ml)溶液を加え、室温で17時間撹拌した。反応液を飽和塩化アンモニア水に注ぎ、酢酸エチルを加えて抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、表題化合物65mgを無色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

30 m/z 324 (M+H)

WO 2005/037269 PCT/JP2004/015773

93

保持時間: 2.67分 - - - -

実施例35-2

1- (2-メトキシフェニル) -4- (3-メトキシフェニル) -4- (2-フェ ニルビニル) ピペリジンの合成

実施例35-1と同様にして表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 400 (M+H)

保持時間: 3.09分

10

5

実施例35-3

4-(2-クロロビニル)-1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル) ピペリジンの合成

実施例35-1と同様にして表題化合物を合成した。

15 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 358 (M+H)

保持時間: 2.82分

## 実施例36

20 [1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル) ピペリジン-4-イル] (フェニル) メタノンの合成

1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル) ピペリジン-4ーカルボン酸のジクロロメタン $(20\ ml)$ 溶液に、ジメチルホルムアミド $(1\ mathred{a})$ 、オキサリルクロライド $(0.523\ ml,\ 5.84\ mmol)$ を0度で加え室温で4時間撹拌した。

25 途中、ジメチルホルムアミド(0.02 ml)、オキサリルクロライド(0.13 ml, 1.45 mm ol)を追加した。反応液を濃縮し、トルエンを用いて共沸した。得られた残渣 (100 mg, 0.252 mmol)のテトラヒドロフラン(3 ml)溶液に、-78度で0.94Mのフェニルリチウムシクロヘキサンージエチルエーテル溶液(0.6 ml, 0.564 mmol)を加え、-78度で1時間撹拌した後徐々に昇温し、室温で26時間撹拌した。反応液を飽和塩化アンモニア水に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無

水硫酸マグネシウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー及び晶析により精製し、表題化合物27mgを無色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

 $5 m/z 402 mtext{(M+H)}$ 

保持時間: 2.99分

## 実施例37

1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル)-4-{[(4-10 メチルフェニル) スルホニル] メチル} ピペリジンの合成

[1-(2-メトキシフェニル) -4-(3-メトキシフェニル) ピペリジンー4-イル] メチルメタンスルホネート (103 mg, 0.253 mmol) のジメチルホルムアミド(2 ml)溶液に、4ートルエンスルフィン酸ナトリウム(58.6 mg, 0.328 mmol) を加え室温で2時間、60度で7時間半撹拌した。途中4ートルエンスルフィン酸ナトリウム(16 mg, 0.089 mmol)を加えた。反応液を飽和塩化アンモニア水に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、表題化合物83mgを淡黄色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

20 m/z 466 (M+H)

15

30

保持時間: 3.47分

#### 実施例38

[1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル)ピペリジン-425 -イル]メチルベンジルカルバメートの合成

[1-(2-メトキシフェニル) -4-(3-メトキシフェニル) ピペリジンー4-イル] メタノール (55 mg, 0.167 mmol) のテトラヒドロフラン(1 ml)溶液に、ベンジルイソシアネート(0.044 ml, 0.334 mmol)を加え75度で12時間撹拌した。途中ベンジルイソシアネート(0.027 ml, 0.218 mmol)を2度追加した。反応液を飽和食塩水に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水

WO 2005/037269 PCT/JP2004/015773

. 9 5

硫酸マグネシウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧濃縮し、得られた残渣を薄層クロ マトグラフィーにより精製し、表題化合物63mgを淡黄色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 461 (M+H)

保持時間: 2.84分 5

## 実施例39

2-{[1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル)ピペリジ ン-4-イル] メチル} -1H-イソインドール-1.3(2H) -ジオンの合成 {「1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル) ピペリジン -4-イル] メチル} アミン (50 mg, 0.153 mmol) のアセトニトリル(1 ml) 一水( 1 ml)混合溶液に、N-カルボエトキシフタルイミド(33 mg, 0.153 mmol)を加え室 温で26時間撹拌した。反応液に水を加えて、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽 和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧濃縮 し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、表題化合 物26mgを淡黄色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 457 (M+H)

保持時間: 2.78分

20

10

15

## 実施例40

4-エチル-1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル)ピペ リジンの合成

1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル)-4-ビニルピ ペリジン (38 mg, 0.117 mmol) のメタノール(1 ml)混合溶液に、10%パラジウム 25 一炭素(10 mg)を加え、水素雰囲気下、室温で3時間撹拌した。反応液を濾過した \* 後、濾液を減圧濃縮し、得られた残渣を薄層クロマトグラフィーより精製し、表題 化合物37mgを無色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 326 (M+H) 30

保持時間:2.71分

#### 実施例41

4-エチニル-1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル)ピペリジンの合成

4-(2-クロロビニル)-1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル)ピペリジン(100 mg, 0.28 mmol)のトルエン(2 ml)溶液に、0度でカリウム-t-プトキシド(32 mg, 0.28 mmol)を加え110度で8時間撹拌した。反応液を飽和塩化アンモニア水に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧濃縮し、得られた残渣を薄層クロマトグラフィーにより精製し、表題化合物54mgを白色固体として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 322 (M+H)

10

25

15 保持時間: 2.73分

## 実施例42-1

4-(3-メトキシフェニル)-N, N-ジメチル-1-ピリミジン-2-イルピペリジン-4-カルボキシアミド 塩酸塩の合成

20 a) 4-(3-メトキシフェニル) -1-ピリミジン-2-イルピペリジン-4-カルボニルクロリド 塩酸塩

窒素雰囲気下、0 ℃において4-(3-メトキシフェニル)-1-ピリミジンー2-イルピペリジン-4-カルボン酸(1.0g, 3.19mmo1)のジクロロメタン(20m1)溶液に、N, N-ジメチルホルムアミド(2滴)、塩化オキサリル $(573~\mu 1, 6.38~mmo1)$ を加え、室温に昇温した。4時間後、反応液を減圧濃縮し、トルエンを加えて数回共沸操作を繰り返し、これを減圧乾燥し表題化合物1.13gを白色固体として得た。

- b) 4- (3-メトキシフェニル) -N, N-ジメチル-1-ピリミジン-2-イルピペリジン-4-カルボキシアミド

2ーイルピペリジンー4ーガルボニルクロリド 塩酸塩(50mg, 0.151mmol)をジクロロメタン(1ml)に溶解し、ジメチルアミン・塩酸塩(14.7mg, 0.181mmol)、トリエチルアミン(84μl, 0.604mmol)を加えた。終夜攪拌した後、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で反応を停止し、反応物を酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を飽和塩化アンモニウム水溶液で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥、ろ過し、減圧下溶媒を留去した。得られた残渣を、薄層クロマトグラフィーで精製することにより、表題化合物44.8mgを無色オイルとして得た。

- c) 4-(3-メトキシフェニル)-N, N-ジメチル-1-ピリミジン-2-イルピペリジン-4-カルボキシアミド 塩酸塩
- - 0.132mmol)の酢酸エチル(1.0ml)溶液に、1M-塩酸・ジエチルエーテル(158ul,
  - 0.158mmo1)を加えた。1時間後、反応液にジエチルエーテル(3.0ml)を加え、これを減圧濾過することにより表題化合物38.2mgを白色固体として得た。
- 15 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 341.2 (M+H)

保持時間: 2.67分

## 実施例42-2

20 N-(3-ベンプイルフェニル)-4-(3-メトキシフェニル)-1-ピリミジ ン-2-イルピペリジン-4-カルボキシアミド 塩酸塩の合成

実施例42-1と同様にして表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 493.3 (M+H)

25 保持時間: 3.51分

#### 実施例42-3

N-エチル-4-(3-メトキシフェニル)-1-ピリミジン-2-イルピペリジン-4-カルボキシアミド 塩酸塩の合成

30 実施例42-1と同様にして表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 341.2 (M+H)

保持時間: 2.55分

5 実施例43-1

4-(3-メトキシフェニル)-N-メチル-1-ピリミジン-2-イルピペリジン-4-カルボキシアミドの合成

実施例42-1のa), b)と同様にして表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

10 m/z 327.2 (M+H)

保持時間: 2.80分

実施例 43-2

15 Nーベンジルー4ー(3ーメトキシフェニル)ー1ーピリミジンー2ーイルピペリ ジンー4ーカルボキシアミドの合成

実施例43-1と同様にして表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 403.4 (M+H)

20 保持時間: 3.36分

実施例 43-3

N-(ジフェニルメチル)-4-(3-メトキシフェニル)-1-ピリミジン-2 -イルピペリジン-4-カルボキシアミドの合成

25 実施例43-1と同様にして表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 479.3 (M+H)

保持時間: 3.84分

実施例 43-4

5 N-(3,5-ジーtertープチルフェニル)-4-(3-メトキシフェニル)-1 -ピリミジン-2-イルピペリジン-4-カルボキシアミドの合成

実施例43-1と同様にして表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 501.2 (M+H)

10 保持時間: 4.40分

実施例43-5

4-(3-メトキシフェニル)-N-(4-モルホリン-4-イルフェニル)-1 -ピリミジン-2-イルピペリジン-4-カルボキシアミドの合成

15 実施例43-1と同様にして表題化合物を合成した。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO- $d_{6}$ )  $\delta$ ; 1.86(2H, m), 2.61(2H, m), 3.00(4H, m), 3.23(2H, m),

3.70(4H, m), 3.73(3H, s), 4.40(2H, m), 6.59(1H, dd, J=4.6, 4.6Hz),

6.81(1H, m), 6.83(2H, d, J=9.0Hz), 6.96(1H, m), 7.01(1H, d, J=8.0Hz),

7. 27 (1H, dd, J=8. 0, 8. 0Hz), 7. 37 (2H, d, J=9. 0Hz), 8. 33 (2H, d, J=4. 6Hz),

20 9.14(1H, s).

## 実施例44

N-ベンジルー4- (3-メトキシフェニル) -1-ピリミジン-2-イルピペリ

25 ジンー4ーカルボチオアミドの合成

N-ベンジル-4-(3-メトキシフェニル)-1-ピリミジン-2-イルピペ

WO 2005/037269 PCT/JP2004/015773

100

リジンー4ーカルボアミド (12.0 mg, 0.0298 mmo1) のトルエン(0.200 m1)溶液に・室温にて、ローソン試薬 (58.4 mg, 0.144 mmo1) を加え、60℃にて9時間攪拌した。反応溶液をセライトろ過した後、薄層クロマトグラフィーにて精製することにより、表題化合物6.88 mgを白色結晶として得た。

<sup>1</sup>H-NMR δ (CDCl<sub>3</sub>); 2.32-2.44 (2H, m), 2.67-2.78 (2H, m), 3.30-3.44 (2H, m), 3.79 (3H, s), 4.32-4.45 (2H, m), 4.74-4.77 (2H, m), 6.44 (1H, t, J = 4.7 Hz), 6.82-6.87 (1H, m), 6.97-7.05 (3H, m), 7.10-7.20 (1H, m), 7.23-7.28 (2H, m), 7.33 (1H, t, J = 7.9 Hz), 8.28 (2H, d, J = 4.7 Hz).

## 10 実施例45-1

4- (3-メトキシフェニル) -1-ピリミジン-2-イル-N-キノリン-5-イルピペリジン-4-カルボキシアミド 塩酸塩の合成

- 2 室素雰囲気下、室温において実施例42-1のa)で得た4-(3-メトキシフェニル)-1-ピリミジン-2-イルピペリジン-4-カルボニルクロリド 塩酸塩(50mg, 0.151mmo1)をジクロロメタン(1m1)に溶解し、5-アミノキノリン(26.0mg, 0.181mmo1)、トリエチルアミン(84µ1, 0.604mmo1)を加えた。終夜攪拌した後、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で反応を停止し、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチルで 層を無水硫酸マグネシウムで乾燥、ろ過し、減圧下溶媒を留去した。得られた残渣を、薄層クロマトグラフィーで精製することにより、表題化合物46.0mgを無色オイルとして得た。
  - b) 4-(3-メトキシフェニル) -1-ピリミジン-2-イル-N-キノリン-5-イルピペリジン-4-カルボキシアミド 塩酸塩
- 25 実施例42-1のc)と同様にして表題化合物を合成した。

髙速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 440.4 (M+H)

保持時間: 2.40分

実施例 4 5 - 2

4- (3-メトキシフェニル) - N-ピリジン-3-イル-1-ピリミジン-2-イルピペリジン-4-カルボキシアミド 塩酸塩の合成

実施例45-1と同様にして表題化合物を合成した。

5 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 390.2 (M+H)

保持時間: 2.32分

#### 実施例46

10 2-{4-(3-メトキシフェニル)-4-[(4-フェニルピペラジン-1-イル) カルボニル] ピペリジン-1-イル} ピリミジンの合成

窒素雰囲気下、室温において実施例 42-1 のa) で得た 4-(3-メトキシフェニル) -1-ピリミジン-2-イルピペリジン-4-カルボニルクロリド 塩酸塩 (50mg, 0.151mmol) をジクロロメタン (1ml) に溶解し、<math>4-フェニルピペラジン

- 15 (28.0u1, 0.181mmol)、トリエチルアミン(84μ1, 0.604mmol)を加えた。終夜攪拌した後、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で反応を停止し、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を飽和塩化アンモニウム水溶液で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥、ろ過し、減圧下溶媒を留去した。得られた残渣を、水で洗浄することにより、表題化合物50.3mgを白色固体として得た。
- 20 <sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>) δ; 1.85(2H, m), 2.27(2H, m), 2.83(4H, m), 3.25(2H, m), 3.40(4H, m), 3.72(3H, s), 4.47(2H, m), 6.58(1H, dd, J=4.8, 4.8Hz), 6.81(6H, m), 7.16(2H, m), 7.29(1H, dd, J=7.9, 7.9Hz), 8.33(2H, d, J=4.8Hz).

## 25 実施例47

30

Nービシクロ[2. 2. 1]  $^{-1}$   $^{$ 

窒素雰囲気下、室温において実施例 42-1 のa) で得た 4-(3-メトキシフェニル) -1-ピリミジン-2-イルピペリジン-4-カルボニルクロリド 塩酸塩 (50mg, 0.151mmol)をジクロロメタン (1ml) に溶解し、<math>(+/-) -endo -2- ノルボル

WO 2005/037269 PCT/JP2004/015773

102

ニルアミン 塩酸塩 (27: Omg, 0.181mmol)、トリエチルアミン(84 μ 1, 0.604mmol) を加えた。終夜攪拌した後、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で反応を停止し、酢酸 エチルで抽出した。酢酸エチル層を飽和塩化アンモニウム水溶液で洗浄後、無水硫 酸マグネシウムで乾燥、ろ過し、減圧下溶媒を留去した。得られた残渣を、ジエチ ルエーテル/ヘキサンで洗浄することにより、表題化合物37.8mgを白色固体として 得た。

 $^{1}H-NMR$  (DMSO-d<sub>e</sub>)  $\delta$ ; 0.99-1.33(7H, m), 1.76(3H, m), 2.07(1H, m), 2.28(1H, m), 2.58(2H, m), 3.13(2H, m), 3.72(3H, s), 3.86(1H, m), 4.36(2H, m), 6.57(1H, dd, J=4.5, 4.5Hz), 6.81(1H, m), 6.90(1H, m), 6.95(1H, d, J=7.8Hz), 7.23(1H, dd, J=7.8, 7.8Hz), 7.27(1H, d, J=6.6Hz), 8.32(2H, d, J=4.5Hz).

## 実施例48

5

10

15

20

25

3-(3-メトキシフェニル)-8-ピリミジン-2-イル-8-アザビシクロ[ 3. 2. 1]オクタン-3-カルボキシアミドの合成

a) ジエチル cis-1-ベンジルピロリジン-2,5-ジカルボキシレート ジエチル 2.5-ジブロモアジピン酸(10.0g, 0.0278mol)のベンゼン(30ml)溶 液を還流した。加熱を停止してから、ベンジルアミン(10ml)を50分かけて滴下し、 再び還流した。14時間後、反応溶液を減圧濾過した。濾液を減圧濃縮して得られた 残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、表題化合物1.42gを白色固 体として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>2</sub>) δ; 1.19(6H, t, J=7.1Hz), 2.06(4H, m), 3.42(2H, m), 3.94(2H, s), 4.01(2H, q, J=7.1Hz), 4.02(2H, q, J=7.1Hz), 7.20-7.35(5H, m).

b) (cis-1-ベンジルピロリジン-2,5-ジイル) ジメタノール

水素化リチウムアルミニウム(671mg, 0.0177mol)のテトラヒドロフラン(50ml)懸 濁液に、0℃においてジエチル c i s-1 -ベンジルピロリジンー 2, 5 -ジカル ボキシレート(3.6g, 0.0118mol)のテトラヒドロフラン(14ml)溶液を20分かけて滴 下した後、室温下2時間攪拌した。水、2N-水酸化ナトリウム水溶液、水の順に加 え、終夜攪拌した。セライト濾過した後、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルカラ ムクロマトグラフィーにより精製して表題化合物2.55gを無色油状物として得た。 30

PCT/JP2004/015773 WO 2005/037269

103

 $^{1}H-NMR$  (CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$ ; 1.82(4H;  $^{1}m$ ), 2.07(2H, brs.), 3.03(2H, m), 3.37(2H, ddd, J=11.0, 3.5Hz), 3.41(2H, dd, J=11.0, 4.4Hz), 3.80(2H, s), 7.30(5H, m).

- c) c i s 1 ベンジル 2.5 ビス (クロロメチル) ピロリジン 塩酸塩(cis-1-ベンジルピロリジン-2,5-ジイル) ジメタノール(2.3mg,
- 0.0104mol)のクロロホルム(23ml)溶液に、0℃において塩化チオニル(2.72g, . 5 0.0229mo1)をゆっくり滴下した後、30分間還流した。反応溶液を減圧下濃縮し、得 られた残渣を 2 - プロパノール(25ml)で洗浄して表題化合物1.83gを白色固体とし て得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 258.0 (M+H) 10

25

30

保持時間: 2.82分

d) 8-ベンジル-3-(3-メトキシフェニル) -8-アザビシクロ[3.2.1] ]オクタンー3ーカルボニトリル

55%-水素化ナトリウム(42mg, 0.956mmol)のN, N-ジメチルホルムアミド 15 (1,0ml)懸濁液に、0℃において c i s − 1 −ベンジルー 2,5 − ビス (クロロメチ ル) ピロリジン 塩酸塩(100mg, 0.33mmol)、3-メトキシフェニルアセトニトリ ル(45.4mg, 0.308mmol)のN, Nージメチルホルムアミド(1.0ml)溶液をゆっくり滴 下した後、更にN, Nージメチルホルムアミド(1.0ml)で洗い込み、室温下1時間攪 拌した。更に45℃下1時間攪拌した後、水を加えて反応を停止させ、酢酸エチルに より抽出した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過した後、減圧下溶媒を留去 20 した。シリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製して粗精製物を得た。これ を分取薄層クロマトグラフィーで精製して表題化合物10.8mgを無色油状物として得 た。

 $^{1}H-NMR$  (CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$ ; 1.86-2.36(8H, m), 3.28(2H, m), 3.51(2H, s), 2.82(3H, s), 6.78(1H, m), 7.02(2H, m), 7.16-7.49(6H, m).

e) 8-ベンジル-3- (3-メトキシフェニル) -8-アザビシクロ[3.2.1] ]オクタンー3ーカルボキシアミド

8-ベンジルー3-(3-メトキシフェニル)-8-アザビシクロ[3.2.1] オクタン-3-カルボニトリル(50.0mg, 0.150mmol)のジメチルスルホキシド(1ml) 溶液に、室温において6N-水酸化カリウム水溶液(1m1)を滴下し、100℃下6時間攪拌 した。反応溶液を室温に降温し、水で希釈後、濃塩酸でpH=10とした。これを酢酸エデチルで抽出し、有機層を無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過した後、減圧下溶媒を留去した。これをシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製した後、ヘキサンで洗浄することにより表題化合物29.9mgを淡黄色固体として得た。

- <sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>) δ; 1.84(6H, m), 2.86(2H, m), 3.11(2H, m), 3.44(2H, s), 3. 71(3H, s), 6.76(1H, dd, J=7.9, 2.0Hz), 6.86(3H, m), 7.17(1H, dd, J=7.9, 7.9Hz), 7.21(1H, m), 7.29(5H, m).
  - f) 3-(3-メトキシフェニル)-8-ピリミジン-2-イル-8-アザビシクロ[3.2.1]オクタン-3-カルボキシアミド
- 10 8 ーベンジルー3 ー (3 ーメトキシフェニル) ー8 ーアザビシクロ[3.2.1] オクタンー3 ーカルボキシアミド(10.0mg, 0.0285mmo1)のエタノール(0.5m1)溶液に、室温において10%ーパラジウム炭素(2mg)、ギ酸アンモニウム(40mg)を加え、還流下1時間攪拌した。室温に降温した後、セライトろ過し、ろ液を減圧下溶媒留去した。濃縮残渣のN,N-ジメチルホルムアミド(0.5m1)溶液に、室温において炭酸カリウム(7.9mg, 0.0571mmo1)、2-クロロピリミジン(4.1mg, 0.0285mmo1)を加え、70℃下2時間攪拌した。反応溶液に水を加え反応を停止させ、酢酸エチルで抽出した。これを無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過した後、減圧下溶媒を留去した。これをシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製して表題化合物3.4mgを白色固体として得た。
- 20 <sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ; 2.00 (2H, m), 2.14 (2H, m), 2.31 (2H, m), 2.80 (2H, m), 3.75 (3H, s), 4.81 (2H, m), 6.44 (1H, dd, J=4.8, 4.8Hz), 6.74 (1H, m), 6.83 (1H, m), 6.90 (1H, m), 7.18 (1H, dd, J=8.0, 8.0Hz), 8.26 (2H, d, J=4.8Hz).

## 25 実施例49

メチル 8-(2-メトキシフェニル)-3-(3-メトキシフェニル)-8-ア ザビシクロ[3, 2, 1]オクタン-3-カルボキシレートの合成

- a) ジエチル c i s -1 (2-メトキシフェニル) ピロリジン<math>-2, 5 ジカル ボキシレート
- 30 ジエチル 2, 5 ジブロモアジピン酸(8.0g, 0.0222mol)のトルエン(25ml)溶

PCT/JP2004/015773 WO 2005/037269

105

液を80℃に加熱し、加熱を停止してから2-メトキシアニリン(4.1g, 0.333mo1)を ^ 40分かけて滴下し、再び100℃下11時間攪拌した。反応溶液を減圧濾過し、濾液を 減圧濃縮して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し表題化・ 合物2,08gを白色固体として得た。

- <sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ ; 1. 25 (6H, t, J=7. 2Hz), 2. 21 (4H, m), 3. 71 (3H, s), 4. 21 (4H, 5 m), 4.36(2H, m), 6.70(1H, m), 6.82(3H, m).
  - b) [cis-1-(2-メトキシフェニル) ピロリジン-2,5-ジイル]ジメタノ ール

実施例48b)と同様にして表題化合物を合成した。

- $^{1}H-NMR$  (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ ; 2.01(4H, m), 3.08(2H, m), 3.38(4H, m), 3.41(2H, m), 10 6.96(1H, dd, J=8.3, 1.3Hz), 7.01(1H, ddd, J=7.7, 7.7, 1.3Hz), 7.18(1H, m), 7. 28 (1H, dd, J=7. 7, 1. 7Hz).
  - c) c i s 2, 5 ビス (クロロメチル) 1 (2 メトキシフェニル) ピロリジン 塩酸塩
- 15 実施例48c)と同様にして表題化合物を合成した。

25

 $^{1}\text{H-NMR}$  (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ ; 1.86(2H, m), 2.07(2H, m), 3.39(2H, dd, J=10.5, 8.5Hz), 3.54(2H, dd, J=10.5, 3.3Hz), 3.68(2H, m), 3.80(3H, s), 6.86(1H, m), 6.96-7.11(3H. m).

d) c i s-2, 5-ビス (クロロメチル) -1- (2-メトキシフェニル) ピロ 20 リジン

cis-2, 5-ビス (クロロメチル) -1-(2-メトキシフェニル) ピロリジン 塩酸塩(720mg, 2.32mmol)をジエチルエーテルに懸濁し、飽和炭酸水素ナト リウム水溶液で洗浄した。水層を再度ジエチルエーテルで抽出後、飽和食塩水で洗 浄した。無水硫酸マグネシウムで乾燥、ろ過後、減圧下溶媒を留去し表題化合物 614mgを淡黄色固体として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>2</sub>)  $\delta$ ; 1.92(2H, m), 2.16(2H, m), 3.27(2H, dd, J=10.5, 8.8Hz), 3.51 (2H, dd, J=10.5, 3.3Hz), 3.72 (2H, m), 3.85 (3H, s), 6.87 (1H, ddd, J=7.5, 7.5, 1.5Hz), 6.90(1H, m), 7.00(1H, dd, J=7.5, 1.5Hz), 7.13(1H, ddd, J=8. 2, 7. 5, 1. 5Hz).

e) 8-(2-メトキシフェニル)-3-(3-メトキシフェニル)-8-アザビ 30

10

20

25

シクロ[3.2.1]オクタンー3ーカルボニトリル

55% 一水素化ナトリウム (541mg, 0.0124mo1) のN, Nージメチルホルムアミド (16ml) 懸濁液に、0  $\mathbb{C}$  において c i s -2, 5 -  $\mathbb{E}$   $\mathbb{E}$  (クロロメチル) -1 -1 (2 -  $\mathbb{E}$   $\mathbb{E}$ 

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ ; 2.17(2H, m), 2.32(2H, m), 2.46-2.57(4H, m), 3.76(3H, s), 4.39(2H, m), 6.80(1H, m), 6.88(4H, m), 6.99(1H, dd, J=2.2, 2.2Hz), 7.08(1H, m), 7.26(1H, m).

15 f) 8-(2-メトキシフェニル) -3-(3-メトキシフェニル) -8-アザビ シクロ[3.2.1]オクタン-3-カルボキシアミド

8-(2-メトキシフェニル) -3-(3-メトキシフェニル) -8-アザビシ クロ[3.2.1]オクタン-3-カルボニトリル(285mg, 0.818mmol)のジメチルス ルホキシド(4ml)溶液に、室温において6N-水酸化カリウム水溶液(4ml)を滴下し、 100℃下10時間攪拌した。反応溶液を0℃に冷却した後、水(12ml)を加え30分攪拌した 。これを減圧濾過して表題化合物295mgを白色固体として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta$ ; 1.73(2H, m), 1.94(4H, m), 2.89(2H, m), 3.69(3H, s), 3.72(3H, s), 4.24(2H, m), 6.67-6.86(7H, m), 6.92(1H, brs.), 7.15(1H, dd, J=8.0, 8.0Hz), 7.34(1H, brs.).

g) メチル 8-(2-メトキシフェニル)-3-(3-メトキシフェニル)-8-アザビシクロ[3. 2. 1]オクタン-3-カルボキシレート 8-(2-メトキシフェニル) -3-(3-メトキシフェニル) -8-アザビシ イクロ[3.2.1]オクタン-3-カルボキシアミド(345mg, 0.941mmo1)に、室温において濃臭化水素酸(5.0ml)を加え、還流下 14 時間攪拌した。反応溶液を減圧濃縮し得られた残渣を酢酸エチルで洗浄し、臭化水素酸塩を得た。

臭化水素酸塩 (470 mg) のN, Nージメチルホルムアミド (5.0 ml) 溶液に、室温において炭酸セシウム (2.19 g, 5.65 mmol)、ヨウ化メチル  $(279 \, \mu \, 1, 3.77 \text{mmol})$  を加え、4.5時間攪拌した。炭酸セシウム (1.88 mmol)、ヨウ化メチル (1.88 mmol) を追加し、さらに14時間攪拌した。水を加えて反応を終了させ、酢酸エチルにより抽出した。飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過し、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物136 mgを白色固体として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ ; 1.81(2H, m), 1.92(2H, m), 2.34(2H, m), 2.97(2H, m), 3.66 (3H, s), 3.77(3H, s), 3.83(3H, s), 4.29(2H, m), 6.74(1H, m), 6.82(4H, m), 6.88(1H, m), 6.92(1H, d, J=8.0Hz), 7.17(1H, dd, J=8.0, 8.0Hz).

15

25

30

10

5

# 実施例50

endo-9-(2-メトキシフェニル) -3-(3-メトキシフェニル) -9-アザビシクロ[3.3.1]ノナン-3-カルボン酸の合成

a) ジメチル c i s - 1 - (2 -  $\lambda$  + +  $\lambda$  +

2,6-ジプロモヘプタン酸 ジメチルエステル(10.0g, 0.0289mol)のトルエン(30ml)溶液に、80℃において2-メトキシアニリン(5.34g, 0.0434mol)を滴下し、100℃下19時間攪拌した。室温に降温した後、セライト濾過した。ろ液を減圧下溶媒留去し、これをシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製した。得られた粗生成物をジイソプロピルエーテルで再結晶することにより表題化合物1.24gを白色固体として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ ; 1.56(1H, m), 1.92(5H, m), 3.48(6H, s), 3.86(3H, s), 4.21 (2H, m), 6.82(2H, m), 7.09(1H, m), 7.15(1H, dd, J=7.7, 1.8Hz).

b) [cis-1-(2-メトキシフェニル) ピペリジンー 2,6-ジイル]ジメタノール

20

実施例48b)と同様にして表題化合物を合成した。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ ; 1.57(1H, m), 1.68(2H, m), 1.95(3H, m), 2.90(2H, m), 3.01 (2H, dd, J=10.6, 1.4Hz), 3.11(2H, m), 3.18(2H, m), 3.90(3H, s), 6.98(1H, dd, J=8.2, 1.3Hz), 7.03(1H, ddd, J=7.7, 7.7, 1.3Hz), 7.23(1H, m), 7.33(1H, dd, J=7.9, 1.6Hz).

c) c i s -2, 6-ビス(クロロメチル)-1-(2-メトキシフェニル)ピペリジン

[cis-1-(2-メトキシフェニル)ピペリジン-2,6-ジイル]ジメタノール(980mg,3.90mmo1)のクロロホルム(10ml)溶液に、0℃において塩化チオニル(100g,8.58mmo1)を滴下し、室温下30分攪拌した。さらに還流下10分攪拌した後、減圧下溶媒留去した。濃縮残渣を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で希釈し、ジエチルエーテルで抽出した。これを無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過した後、減圧下溶媒を留去した。これをシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製して表題化合物805mgを淡黄色固体として得た。

15  $^{1}$ H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ ; 1.51(3H, m), 1.91(1H, m), 2.00(2H, m), 3.14(2H, dd, J=11 .0, 7.0Hz), 3.19(2H, d, J=11.0, 2.9Hz), 3.42(2H, m), 3.82(3H, s), 6.89(2H, m), 7.22(2H, m).

55%-水素化ナトリウム(254mg, 5.83mml)のN, Nージメチルホルムアミド(4.0ml) )懸濁液に、c i s − 2, 6 − ビス (クロロメチル) − 1 − (2 − メトキシフェニル ) ピペリジン(400mg, 1.39mmol)、3 − メトキシフェニルアセトニトリル(409mg, 2 25 .78mmol)のN, Nージメチルホルムアミド(3.0ml)溶液を、0℃において滴下した。 N, Nージメチルホルムアミド(1.0ml)で洗いこみをし、室温下終夜攪拌した。飽 和塩化アンモニウム水溶液を加え反応を停止した後、酢酸エチルで抽出した。これ を飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過し、減圧下溶媒を 留去した。これをシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製して表題化合物 218mg(exo体)を淡紅色油状物として、150mg(endo体)を淡黄色固体として得た。 5

10

e x o  $-9-(2-メトキシフェニル) -3-(3-メトキシフェニル) -9-ア ゲビシクロ[3.3.1]ノナン-3-カルボニトリル; <math>^1$ H-NMR (CDC1 $_3$ )  $\delta$ ; 1.69(1H, m), 1.86(2H, m), 2.06(2H, m), 2.20(1H, m), 2.34(2H, dd, J=14.3, 2.6Hz), 2.67(2H, dd, J=14.3, 7.5Hz), 3.62(3H, s), 3.69(3H, s), 4.14(2H, m), 6.71-6.89(5H, m), 7.02(1H, dd, J=2.1, 2.1Hz), 7.09(1H, m), 7.22(1H, dd, J=8.0, 8.0Hz).

e n d o -9-(2-メトキシフェニル)-3-(3-メトキシフェニル)-9-アザビシクロ[3. 3. 1]ノナン-3-カルボニトリル;  $^1$ H-NMR(CDC1 $_3$ ) $\delta$ ; 1. 3 6(2H, m), 1. 68(1H, m), 1. 90-2. 13(5H, m), 2. 74(2H, m), 3. 85(3H, s), 3. 88(3H, s), 4. 34(2H, m), 6. 87(4H, m), 6. 96(1H, m), 7. 20(2H, m), 7. 33(1H, dd, J=7.9, 7. 9Hz).

- e) e n d o 9 (2 メトキシフェニル) 3 (3 メトキシフェニル) 9 アザビシクロ[3.3.1]ノナン-3 カルボキシアミド実施例49f)と同様にして表題化合物を合成した。
- 15 <sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>) δ; 1.46(3H, m), 1.82(2H, m), 1.95(1H, m), 2.45(4H, m), 3. 53(3H, s), 3.63(3H, s), 3.99(2H, m), 6.59-6.74(5H, m), 6.82(1H, s), 6.89(1 H, m), 6.94(1H, d, J=7.9Hz), 7.05(1H, s), 7.10(1H, dd, J=7.9, 7.9Hz). f) メチル endo-9-(2-メトキシフェニル) -3-(3-メトキシフェニル) -9-アザビシクロ[3.3.1]ノナン-3-カルボキシレート
- 20 endo-9-(2-メトキシフェニル) -3-(3-メトキシフェニル) -9
  -アザビシクロ[3.3.1]ノナン-3-カルボキシアミド(150mg, 0.394mmo1)に
  濃臭化水素酸水(3.0ml)を加え、3時間還流した。反応溶液を減圧濃縮し、得られた
  残渣をメタノール/酢酸エチル/ジエチルエーテルで洗浄した。これをN, N-ジ
  メチルホルムアミド(3.0ml)に溶解し、室温においてヨウ化メチル(98μl, 1.58mmo
  1)、炭酸セシウム(1.03g, 3.15mmo1)を加え、3日間攪拌した。飽和塩化アンモニウ
  ム水溶液を加えて反応を終了させ、反応物を酢酸エチルにより抽出した。飽和食塩
  水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過し、減圧下溶媒を留去した。
  シリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製して表題化合物166mgを無色油状物として得た。
- 30  ${}^{1}H-NMR$  (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ ; 1.63(4H, m), 2.01(2H, m), 2.61(2H, dd, J=14.3, 7.3Hz), 2

.71(2H, dd, J=14.3, 2.7Hz), 3.63(3H, s), 3.64(3H, s), 3.70(3H, s), 4.11(2H, m), 6.65-6.83(5H, m), 6.94(1H, m), 7.00(1H, m), 7.13(1H, dd, J=8.0, 8.0Hz).

g) e n d o - 9 - (2 - メトキシフェニル) - 3 - (3 - メトキシフェニル) - 9 - アザビシクロ[3.3.1]ノナン-3 - カルボン酸

メチル endo-9-(2-メトキシフェニル) -3-(3-メトキシフェニル) -9-アザビシクロ[3.3.1]ノナン-3-カルボキシレート(150mg, 0.37 9mmol)のジメチルスルホキシド(2.0ml)溶液に、室温において6N-水酸化カリウム水溶液(1.0ml)を滴下し、100°C下1時間攪拌した。反応溶液を氷冷し、水で希釈後、

10 濃塩酸でpH=5とした。これを減圧濾取し、水で洗浄することにより表題化合物114m gを淡緑色固体として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta$ ; 1.51(3H, m), 1.85(3H, m), 2.41(2H, dd, J=14.3, 7.3Hz), 2.59(2H, m), 3.30(3H, s), 3.65(3H, s), 3.99(2H, m), 6.62-6.79(5H, m), 6.8 8(1H, m), 6.97(1H, m), 7.14(1H, dd, J=8.0, 8.0Hz), 12.41(1H, brs.).

15

20

5

# 実施例51

メチル 4-(3-メトキシフェニル) ピペリジン-4-カルボキシレートの合成 メチル 1-(ジフェニルメチル) -4-(3-メトキシフェニル) ピペリジン -4-カルボキシレート(600mg, 1.44mmol)のメタノール(12ml)、テトラヒドロフラン(6.0ml)溶液に、室温において10%-パラジウム炭素(120mg)を加え、水素雰囲気下、5.5時間攪拌した。反応溶液をセライトろ過し、ろ液を減圧下溶媒留去した。これをシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製して表題化合物351mgを無色油状物として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ; 1.83(2H, m), 2.50(2H, m), 2.78(2H, m), 3.03(2H, m), 3.66 25 (3H, s), 3.80(3H, s), 6.81(1H, m), 6.93(1H, m), 6.98(1H, m), 7.26(1H, dd, J=8.1Hz).

# 実施例52

メチル {[1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル) ピペリ 30 ジン-4-イル]メチル} カルバメートの合成

111

 $^{1}$ H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ ; 2.07(2H, m), 2.26(2H, m), 2.92(2H, m), 3.22(2H, m), 3.41 (2H, d, J=6.4Hz), 3.62(3H, s), 3.82(3H, s), 3.85(3H, s), 4.33(1H, m), 6.7 7-6.98(7H, m), 7.30(1H, dd, J=8.0, 8.0Hz).

# 実施例53

5

10

c i s-1-(3-メトキシフェニル) -4-ピペリジン-1-イルシクロヘキサンカルボキシアミドの合成

15 実施例49f)と同様にして表題化合物を合成した。

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta$ ; 1.41(10H, m), 1.68(2H, m), 2.22(1H, m), 2.40(4H, m), 2.54(2H, m), 3.71(3H, s), 6.78(1H, dd, J=8.0, 2.4Hz), 6.85(1H, s), 6.89(1H, d, J=2.4Hz), 6.94(1H, d, J=8.0Hz), 7.20(1H, dd, J=8.0, 8.0Hz).

# 20 実施例54

4-(3-メトキシフェニル)-1-ピリミジン-2-イルピペリジン-4-アミン

4- (3-メトキシフェニル) -1-ピリミジン-2-イルピペリジン-4-カルボン酸(200mg, 0.638mmol)のトルエン(4.0ml)溶液に、室温においてトリエチルアミン(98μl, 0.702mmol)、ジフェニルホスホリルアジド(142μl, 0.657mmol)を滴下し、80℃下1.5時間攪拌した。トリエチルアミン(44μl, 0.319mmol)、ジフェニルホスホリルアジド(28ul, 0.128mmol)を追加し、さらに1時間加熱攪拌した。反応溶液に20%-塩酸水(4.0ml)を加え、100℃下4時間攪拌した。室温に降温し、トルエンを減圧下留去し、得られた水層を水酸化ナトリウム水溶液でpH=8とした。析出した固体を減圧濾取した後、乾燥し粗精製物を得た。これをシリカゲルカラムクロマ

112

トグラフィーにより精製して表題化合物153mgを無色油状物として得た。  $^{1}$ H-NMR (DMSO- $^{1}$ d<sub>6</sub>)  $\delta$ ; 1.62(2H, m), 1.84(2H, m), 1.92(2H, s), 3.44(2H, m), 3.73(3H, s), 4.37(2H, m), 6.55(1H, dd, J=4.7, 4.7Hz), 6.76(1H, dd, J=8.0, 2.2Hz), 7.06(1H, d, J=8.0Hz), 7.09(1H, d, J=2.2Hz), 7.20(1H, dd, J=8.0, 8.0Hz), 8.32(2H, d, J=4.7Hz).

# 実施例55-1

5

15

20

1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル)-4-(ピペリジ) ンー1ーイルメチル)ピペリジンの合成

[1-(2-メトキシフェニル) -4-(3-メトキシフェニル) ピペリジン-4-イル]メタノール (100 mg, 0.305 mmol) のピリジン (10 ml) に溶液に、室温下 p-トルエンスルホニルクロライド (146 mgl, 0.764 mmol)を加えた。50℃まで昇温し3時間攪拌した。飽和塩化アンモニウム水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し有機層を飽和塩化アンモニウム水で3回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過した後、減圧下溶媒を留去した。得られた反応混合物をピペリジン (5 ml) に溶解させ、2時間加熱還流した。ピペリジンを減圧下留去し、酢酸エチルにより抽出し有機層を水で3回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過した後、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製し、表題化合物を772.3mgで無色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 395.3 (M+H)

保持時間: 2.44 分

# 25 実施例55-2

4- {[1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル) ピペリジ

1 1 3

ン-4-イル]メチル} モルホリン

実施例55-1と同様にしてピペリジンをモルホリンに変更し表題化合物を合成 した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

5 m/z 397.5 (M+H)

保持時間: 2.36 分

実施例55-3

10

N-エチル-N- {[1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル) ピペリジン-4-イル]メチル} エタンアミン

実施例55-1と同様にしてピペリジンをジエチルアミンに変更し表題化合物を 合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 383.2 (M+H)

15 保持時間: 2.96 分

# 実施例56

(6E) -3, 5-ジヒドロキシ-7-[1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-3-2) -メトキシフェニル) ピペリジン-4-イル]へプトー6-エノイック酸

20 1- (2-メトキシフェニル) -4- (3-メトキシフェニル) ピペリジン-4-カルバルデヒド

1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル)ピペリジンー4-カルボニトリル(2.89 g, 8.96 mmol)のトルエン(20 ml)溶液に氷冷下、ジイソプチル水素化アルミニウム(DIBAL)の1.01Mへキサン溶液(10.7 ml, 10.8 mmol)を加えた後室温まで昇温し4時間攪拌した。10%塩酸水を加えて反応を終了させた後、2N水酸化ナトリウム水溶液を用いてアルカリ性にした。トルエンにより抽出し、有機層を2N水酸化ナトリウム水溶液で1回、水で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物3.34 gを淡黄色色油状物として得た。

30  ${}^{1}H-NMR \delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>); 2. 23-2. 34 (2H, m), 2. 53-2. 58 (2H, m), 2. 81-2. 90 (2H, m)

114

, 3. 33-3. 40 (2H, m), 3.781-(3H, s), 3. 87 (3H, s), 6. 82-7. 11 (7H, m)-, 7. 36 ( 1H, t, J = 7.14), 9. 44 (1H, s).

メチル (6E)  $-3-\{[tert-プチル (ジメチル) シリル]オキシ\} -7-$  [1-(2-メトキシフェニル) -4-(3-メトキシフェニル) ピペリジン-4- イル]-5-オキソヘプト-6-エノエート

5

10

15

20

1-(2-メトキシフェニル) -4-(3-メトキシフェニル) ピペリジン-4-カルバルデヒド(213 mg, 0.654 mmol) と参考文献(J. Org. Chem., (1991), 56, 3744.) に準じて合成したメチル 3-{[tert-ブチル(ジメチル)シリル]オキシ}-6-(ジメトキシホスホリル)-5-オキソヘキサノエート(250 mg, 0.654 mmol)のアセトニトリル(10 ml)溶液に氷冷下1Mナトリウムメトキシド(0.654 ml, 0.654 mmol)メタノール溶液をゆっくり滴下した後、室温まで昇温し一晩攪拌した。飽和塩化アンモニウム水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を飽和塩化アンモニウム水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物99.8 mgを無色油状物として得た。

 $^{1}$ H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) ; 2.24-2.30 (2H, m), 2.39-2.58 (4H, m), 2.69-2.86 (2H, m), 3.09-3.13 (4H, m), 3.66 (3H, s), 3.82 (3H, s), 3.88 (3H, s), 4.59-4.62 (1H, m), 6.00 (1H, d, J = 16.3), 6.77-7.00 (7H, m), 7.28 (1H, t, J = 8.04). メチル (6 E) -3-ヒドロキシ-7-[1-(2-メトキシフェニル) -4-(

3 - メトキシフェニル) ピペリジンー4ーイル] - 5 - オキソヘプト-6-エノネート

メチル (6 E) -3- {[tert-ブチル(ジメチル)シリル]オキシ}-7-[1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル)ピペリジン-4-25 -イル]-5-オキソヘプト-6-エノエート(99.0 mg, 0.170 mmol)のアセトニトリル(10 ml)溶液に氷冷下47%フッ化水素水溶液(0.50 mmol)を滴下した後、室温まで昇温し2時間攪拌した。飽和重曹水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、飽和重曹水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精30 製して表題化合物82.3 mgを無色油状物として得た。

1 1 5

高速液体クロマトグラフォー/質量分析

m/z 468.1 (M+H)

保持時間: 2.55 分

メチル (6 E) -3, 5-ジヒドロキシ-7-[1-(2-メトキシフェニル) -4

- (3-メトキシフェニル) ピペリジン-4-イル]へプト-6-エノエート
メチル (6 E) -3-ヒドロキシ-7-[1-(2-メトキシフェニル) -4(3-メトキシフェニル) ピペリジン-4-イル]-5-オキソヘプト-6-エノネ
ート (82.3 mg, 0.176 mmol) のテトラヒドロフラン (THF, 10 ml) 溶液に-78℃下
1M ジエチルメトキシボラン (0.178 ml, 0.178 mmol) テトラヒドロフラン溶液を
10 滴下した。次に水素化ほう素ナトリウム(8.00 mg, 0.211 mmol)をそのままの温度
で加え2.5時間攪拌した。飽和塩化アンモニウム水を加えて反応を終了させた後、

で加え2.5時間境件した。配和塩化アンモーリム水を加えて及心を終了させた後、 酢酸エチルにより抽出し、有機層を飽和塩化アンモニウム水で2回洗浄した。無水 硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲル クロマトグラフィーにより精製し表題化合物42.3 mgを無色油状物として得た。

15 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 470.1 (M+H)

保持時間: 2.42 分

(6E) -3, 5-ジヒドロキシ-7-[1-(2-メトキシフェニル) <math>-4-(3-3) (3 -3) -3 (4 -3) -3 (5 -3) -3 (7 -3) -3 (7 -3) -3 (8 -3) -3 (9 -

20 メチル(6E)-3,5-ジヒドロキシー7-[1-(2-メトキシフェニル)-4-(3-メトキシフェニル)ピペリジンー4ーイル]へプトー6-エノエート(21.2 mg,0.0451 mmol)のエタノール(THF,10 ml)溶液に0.1M 水酸化ナトリウム(2.00 ml)エタノール溶液を室温下滴下し、一晩攪拌した。飽和塩化アンモニウム水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を飽和塩化アンモニウム水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去して表題化合物20.4 mgを無色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 456.6 (M+H)

保持時間: 2.36 分

116

実施例 5 7

cis-1-(3-)トキシフェニル) -4-[4-(2-)トキシフェニル) ピペラジン-1-イル]シクロヘキサンカルボニトリル

c i s-4-rミノー1ー(3-xトキシフェニル)シクロヘキサンカルボニトリル(100 mg, 0.434 mmol)、N, Nービス(2-クロロエチルー2-xトキシアニリン(108 mg, 0.654 mmol)および炭酸カルシウム(180 mg, 1.30 mmol)のN, Nージメチルホルムアミド(DMF, 10 ml)懸濁液を70℃で2日間攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物29.5 mgを無色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 406.5 (M+H)

保持時間: 2.78 分

15

10

5

実施例58-1

trans-1-(3-メトキシフェニル)-4-ピペラジン-1-イルシクロヘキ サンカルボニトリル 二塩酸塩の合成

20 tertーブチル 4ー[trans-4-シアノー4-(3ーメトキシフェニル) シクロヘキシル]ピペラジンー1ーカルボキシレートおよびtertープチル 4ー [cis-4-シアノー4-(3ーメトキシフェニル) シクロヘキシル]ピペラジンー1ーカルボキシレートの合成

1-(3-メトキシフェニル)-4-オキソシクロヘキサンカルボニトリル (2.25 00 g, 8.72 mmol) および <math>t-プチル 1- ピペラジンカルボキシレート (1.79 g, 9.59 mmol) の1, 2-ジクロロエタン (50 ml) 溶液に室温下トリアセトキシ水

117

素化ほう素ナトリウム (2:77 g, 13.1 mmol) を加えた後一晩攪拌した。飽和重曹 水を加えて反応を終了させた後、クロロホルムにより抽出し、有機層を飽和重曹水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を 留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物 tertーブ チル 4ー[trans-4-シアノー4-(3-メトキシフェニル) シクロヘキシル]ピペラジンー1ーカルボキシレートを白色結晶 (740 mg) および tertーブチル 4ー[cis-4-シアノー4-(3-メトキシフェニル) シクロヘキシル]ピペラジンー1カルボキシレートを白色結晶 (3.26 g) としてそれぞれ得た。

tert ープチル 4-[trans-4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル)]

10 シクロヘキシル ピペラジンー1ーカルボキシレート

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 400.3 (M+H)

5

15

保持時間: 2.61 分

tert - ブチル 4 - [cis-4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル)シクロヘキシル] ピペラジン-1-カルボキシレート

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 400.3 (M+H)

保持時間: 2.65 分

trans-1-(3-メトキシフェニル)-4-ピペラジン-1-イルシクロへキ 20 サンカルボニトリル 二塩酸塩の合成

tert-ブチル 4-[trans-4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル) シクロヘキシル]ピペラジン-1-カルボキシレート (500 mg, 1.25 mmol) を4M 塩酸/1, 4-ジオキサン溶液 (20 ml) に溶解させた後室温下5時間攪拌した。減圧下溶媒を留去したのち酢酸エチルを加えた。析出した結晶を濾取し表題化合物44 0 mgを白色結晶として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 300.3 (M+H)

保持時間:1.67 分

融点 159-160℃

25

118

実施例58-2

c i s -1- (3-メトキシフェニル) -4-ピペラジン-1-イルシクロヘキサンカルボニトリル 二塩酸塩の合成

tert-ブチル 4-[cis-4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル)シ 5 クロヘキシル] ピペラジン-1-カルボキシレートを用い、実施例 58-1 と同様にして表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 300.3 (M+H)

保持時間:1.94 分

10 融点 >300℃

# 実施例59

4-[4-(ジフェニルメチル) ピペラジン-1-イル]-1-(3-メトキシフェニル) シクロヘキサンカルボニトリルの合成

15 1-(3-メトキシフェニル) -4-オキソシクロヘキサンカルボニトリル (50 0 mg, 2.18 mmol)、1-(ジフェニルメチル)ピペラジン (660 mg, 2.62 mmol) および酢酸 (0.250 ml, 4.36 mmol)のメタノール (50 ml)溶液に氷冷下シアノ水素化ほう素ナトリウム (165 mg, 2.62 mmol)を加えた後室温まで昇温し一晩攪拌した。飽和重曹水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層 20 を飽和重曹水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物187 mg (Rf=0.7、ヘキサン:酢酸エチル=1:1)を無色油状物として、576 mg (Rf=0.2、ヘキサン:酢酸エチル=1:1)を無色油状物としてそれぞれ得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

25 m/z 466.4 (M+H)

保持時間: 3.67 分

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 466.4 (M+H)

保持時間: 3.69 分

PCT/JP2004/015773 WO 2005/037269

119

実施例60

4-[(4-ベンゾイルフェニル)アミノ]-1-(3-メトキシフェニル)シクロ ヘキサンカルボニトリルの合成

(4-アミノフェニル) (フェニル) メタノールの合成

4-アミノベンゾフェノン (1.00 g. 5.05 mmol) のエタノール (30 ml) 溶液に 5 氷冷下水素化ほう素ナトリウム (764 mg, 20.2 mmol) を加えた後室温まで昇温し 一晩攪拌した。飽和塩化アンモニウム水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチル により抽出し、有機層を飽和塩化アンモニウム水で2回、飽和食塩水で2回洗浄し た。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シ リカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物959 mgを淡黄色油状物とし 10 て得た。

<sup>1</sup>H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>e</sub>); 2.24 (1H, br.), 3.64 (2H, br.), 5.74 (1H, s), 5.74 (1H, m), 6,69-6,77 (2H, m), 7,11-7,22 (1H, m), 7,23-7,40 (5H, m).

4-[(4-ベンゾイルフェニル)アミノ]-1-(3-メトキシフェニル)シクロ ヘキサンカルボニトリルの合成

1-(3-メトキシフェニル)-4-オキソシクロヘキサンカルボニトリル(40 0 mg, 2.01 mmol) および (4ーアミノフェニル) (フェニル) メタノール (598 m g, 2.61 mmol) の1, 2-ジクロロエタン(30 ml)溶液に室温下トリアセトキシ 水素化ほう素ナトリウム (639 mg, 3.02 mmol) を加えた後一晩攪拌した。飽和重 曹水を加えて反応を終了させた後、クロロホルムにより抽出し、有機層を飽和重曹 水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒 を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物1.00 gを淡 黄色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 413.2 (M+H) 25

15

20

保持時間: 3.11 分

# 実施例61

4-({4-[ヒドロキシ(フェニル)メチル]フェニル}アミノ)-1-(3-メ トキシフェニル) シクロヘキサンカルボニトリルの合成 30

120

4-[(4-ベンゾイルフェニル) アミノ]-1-(3-メトキシフェニル) シク ′ ロヘキサンカルボニトリル (500 mg, 1.19 mmol) と二酸化マンガン (1.30 g, 11.9 mmol) のクロロホルム (30 ml) 懸濁液を40℃で4時間攪拌した。セライトを用いて二酸化マンガンを濾別した後、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物226 mgを淡黄色結晶として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 411.2 (M+H)

保持時間: 4.03 分

### 10 実施例62

5

15

30

cis-4-(4-アセチルピペラジン-1-イル)-1-(3-メトキシフェニル)シクロヘキサンカルボニトリルの合成

c i s -1- (3-メトキシフェニル) -4-ピペラジン-1-イルシクロヘキサンカルボニトリル 二塩酸塩 (50 mg, 0.134 mmol) およびトリエチルアミン (0.0 654 ml, 0.469 mmol) のジクロロメタン (5 ml) 溶液に氷冷下アセチルクロライド (0.0114 ml, 0.161 mmol) を加えた後室温まで昇温し一晩攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物35.6 mgを白色結晶として得た。

20 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 342.3 (M+H)

保持時間: 2.76 分

# 実施例63

25 c i s -4- (4-ベンゾイルピペラジン-1-イル) -1- (3-メトキシフェニル) シクロヘキサンカルボニトリルの合成

c~i~s~-1-(3-メトキシフェニル)-4-ピペラジン-1-イルシクロヘキサンカルボニトリル 二塩酸塩(50 mg, 0.134 mmol)およびトリエチルアミン(0.0 654 ml, 0.469 mmol)(50 mg, 0.134 mmol)およびトリエチルアミン(0.0654 ml, 0.469 mmol)のジクロロメタン(5 ml)溶液に氷冷下ベンプイルクロライド(0.

1 2 1

0187 ml, 0.161 mmol) を加えた後室温まで昇温し一晩攪拌した。水を加えて反応で終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物51.4 mgを白色結晶として得た。

5 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 404.5 (M+H)

保持時間: 3.07 分

# 実施例64

15

30

10 c i s -4- (4-ベンジルピペラジン-1-イル) -1- (3-メトキシフェニル ) シクロヘキサンカルボニトリルの合成

cis-1-(3-メトキシフェニル) -4-ピペラジン-1-イルシクロヘキサンカルボニトリル 二塩酸塩(50 mg, 0.134 mmol) およびトリエチルアミン(0.0 654 ml, 0.469 mmol) (50 mg, 0.134 mmol) およびトリエチルアミン(0.0654 ml, 0.469 mmol) のジクロロメタン(5 ml) 溶液に氷冷下ベンジルブロマイド(0.01 91 ml, 0.161 mmol) を加えた後室温まで昇温し一晩攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物36.2 mgを白色結晶として得た。

20 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 390.5 (M+H)

保持時間: 2.88 分

# 実施例65

c i s -1- (3-メトキシフェニル) -4-ピペラジンー1-イルシクロヘキサンカルボニトリル 二塩酸塩 (50 mg, 0.134 mmol) およびトリエチルアミン (0.0 654 ml, 0.469 mmol) (50 mg, 0.134 mmol) およびトリエチルアミン (0.0654 ml, 0.469 mmol) のジクロロメタン (5 ml) 溶液に氷冷下メタンスルホニルクロライ

. 122

ド (0.0125 ml, 0.161 mmol) を加えた後室温まで昇温し一晩攪拌した。水を加え ' て反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で2回洗浄した。無 水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲ ルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物38.6 mgを白色結晶として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 378.5 (M+H)

保持時間: 2.36 分

## 実施例66

15

20

30

c i s-1-(3-メトキシフェニル)-4-{4-[(4-メチルフェニル)ス 10 ルホニル]ピペラジン-1-イル}シクロヘキサンカルボニトリルの合成

cis-1-(3-メトキシフェニル)-4-ピペラジン-1-イルシクロヘキサ ンカルボニトリル 二塩酸塩(50 mg, 0.134 mmol)およびトリエチルアミン(0.0 654 ml, 0.469 mmol) (50 mg, 0.134 mmol) およびトリエチルアミン (0.0654 ml 、0.469 mmol) のジクロロメタン (5 ml) 溶液に氷冷下p-トルエンスルホニルクロ ライド (0.0125 ml, 0.161 mmol) を加えた後室温まで昇温し一晩攪拌した。水を 加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で2回洗浄した 。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリ カゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物57.9 mgを白色結晶として得

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 454.4 (M+H)

保持時間: 2.78 分

#### 25 実施例67

た。

cis-1-(3-メトキシフェニル)-4-(4-メチルピペラジン-1-イル) シクロヘキサンカルボニトリルの合成

cis-1-(3-メトキシフェニル)-4-ピペラジン-1-イルシクロヘキサ ンカルボニトリル 二塩酸塩 (50 mg, 0.134 mmol) およびトリエチルアミン (0.0 654 ml, 0.469 mmol) (50 mg, 0.134 mmol) および炭酸カリウム (92.6 mg, 0.67

1 2 3

0 mmol) のN, Nージメチルホルムアミド (DMF, 1.5 ml) 溶液に室温下ヨードメタン (0.010 ml, 0.161 mmol) を加えた後40℃まで昇温し5時間攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物9.30 mgを白色結晶として得た

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 314.3 (M+H)

保持時間:1.96 分

10

5

# 実施例 68

c i s -1 - (3 - メトキシフェニル) - 4 - ピリミジン-2 - イルピペラジン-1 - イル) シクロヘキサンカルボニトリルの合成

c i s −1− (3 −メトキシフェニル) −4 −ピペラジン−1−イルシクロヘキサンカルボニトリル 二塩酸塩 (50 mg, 0.134 mmo1) およびトリエチルアミン (0.0 654 ml, 0.469 mmo1) および炭酸カリウム (92.6 mg, 0.670 mmo1) のN, Nージメチルホルムアミド (DMF, 1.5 ml) 溶液に室温 2 −クロロピリミジン (23.0 mg, 0.201 mmo1) を加えた後70℃まで昇温し5時間攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物38.2 mgを白色結晶として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 378.5 (M+H)

保持時間: 2.44 分

25

٨

# 実施例69

c i s -1- (3-メトキシフェニル) -4-[4-(4-メトキシピリミジン-2 -イル) ピペラジン-1-イル]シクロヘキサンカルボニトリルの合成

c~i~s~-1-(3-メトキシフェニル) -4-ピペラジン-1-イルシクロヘキサ 30 ンカルボニトリル 二塩酸塩(50 mg, 0.134 mmol) およびトリエチルアミン(0.0

124

654 ml, 0.469 mmol) (50 mg, 0.134 mmol) および炭酸カリウム (92.6 mg, 0.67 0 mmol) のN, Nージメチルホルムアミド (DMF, 1.5 ml) 溶液に室温 2 ークロロー4ーメトキシピリミジン (29.1 mg, 0.201 mmol) を加えた後70℃まで昇温し5時間攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物39.3 mgを白色結晶として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 408.4 (M+H)

10 保持時間: 2.36 分

# 実施例70

5

cis-4-[4-(1,3-ベンズオキサゾール-2-イル) ピペラジン-1-イル ]-1-(3-メトキシフェニル) シクロヘキサンカルボニトリルの合成

c i s −1− (3 −メトキシフェニル) −4 −ピペラジン−1−イルシクロヘキサンカルボニトリル 二塩酸塩 (50 mg, 0.134 mmol) およびトリエチルアミン (0.0 654 ml, 0.469 mmol) (50 mg, 0.134 mmol) および炭酸カリウム (92.6 mg, 0.67 0 mmol) のN, Nージメチルホルムアミド (DMF, 1.5 ml) 溶液に室温 2 −クロロベンゾオキサゾール (27.4 mg, 0.161 mmol) を加えた後70℃まで昇温し5時間攪拌 した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物47.2 mgを白色結晶として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

25 m/z 417.4 (M+H)

保持時間: 2.62 分

# 実施例71

c i s -4-[4-(1, 3-ベンズチアゾール-2-イル) ピペラジン-1-イル] 30 -1-(3-メトキシフェニル) シクロヘキサンカルボニトリルの合成 c i s −1− (3 − メドキシフェニル) −4 −ピペラジン−1−イルシクロへキサインカルボニトリル 二塩酸塩 (50 mg, 0.134 mmol) およびトリエチルアミン (0.0 654 ml, 0.469 mmol) (50 mg, 0.134 mmol) および炭酸カリウム (92.6 mg, 0.67 0 mmol) のN, Nージメチルホルムアミド (DMF, 1.5 ml) 溶液に室温 2 −クロロベンゾチアゾール (27.3 mg, 0.161 mmol) を加えた後70℃まで昇温し5時間攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物42.5 mgを白色結晶として得た。

10 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 433.4 (M+H)

保持時間: 2.76 分

# 実施例72

5

20

15 cis-4-アニリノ-1- (3-メトキシフェニル) シクロヘキサンカルボニトリ ルの合成

1-(3-メトキシフェニル) -4-オキソシクロヘキサンカルボニトリル (50 mg, 0.218 mmol) およびアニリン (0.030 ml, 0.327 mmol) の1, 2-ジクロロエタン (5 ml) 溶液に室温下トリアセトキシ水素化ほう素ナトリウム (69.3 mg, 0.327 mmol) を加えた後一晩攪拌した。飽和重曹水を加えて反応を終了させた後、クロロホルムにより抽出し、有機層を飽和重曹水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物39.1 mgを白色結晶として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

25 m/z 307.3 (M+H)

保持時間: 2.90 分

# 実施例73-1

c~i~s-1-(3-メトキシフェニル)-4-[(2-フェニルエチル) アミノ]シ 30 クロヘキサンカルボニトリルの合成

cis-4-アミノー1ー(3-メトキシフェニル)シクロヘキサンカルボニト・リル(50.0 mg, 0.217 mmol)、フェニルアセトアルデヒド(78.3 mg, 0.326 mmol)の50%イソプロピルアルコール溶液および酢酸(0.0150 ml, 0.260 mmol)のメタノール(5 ml)溶液に氷冷下シアノ水素化ほう素ナトリウム(20.5 mg, 0.326 mmol)を加えた後室温まで昇温し一晩攪拌した。飽和重曹水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を飽和重曹水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。分取TLCにより精製して表題化合物12.9 mgを無色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

10 m/z 335.3 (M+H)

5

15

保持時間: 2.73 分

# 実施例73-2

cis-1-(3-メトキシフェニル)-4-[(3-フェニルプロピル)アミノ]シクロヘキサンカルボニトリルの合成

3-フェニルプロピオンアルデヒドを用い、実施例73-1と同様にして表題化 合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 483.5 (M+H)

20 保持時間: 2.82 分

# 実施例74

t r a n s - 4 - (ベンジルアミノ) - 1 - (3 - メトキシフェニル) シクロヘキ サンカルボニトリル

127

グラフィーにより精製して表題化合物26.7 mgを淡黄色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 321.3 (M+H)

保持時間: 2.46 分

5

### 実施例75

c i s - 4 - [ベンジル (メチル) アミノ] - 1 - (3 - メトキシフェニル) シクロ ヘキサンカルボニトリルの合成

c i s −4− (ベンジルアミノ) −1− (3−メトキシフェニル) シクロヘキサ ンカルボニトリル (50 mg, 0.156 mmol) および炭酸カリウム (64.7 mg, 0.468 mm ol) のN, N−ジメチルホルムアミド (DMF, 1.0 ml) 溶液に室温下ヨードメタン (0.011 ml, 0.172 mmol) を加えた後70℃まで昇温し5時間攪拌した。水を加えて 反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で1回洗浄した。無水 硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲル クロマトグラフィーにより精製して表題化合物23.7 mgを黄色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 335.3 (M+H)

保持時間: 2.61 分

#### 20 実施例76

25

30

N-ベンジル-N-[cis-4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル)シクロヘキシル]メタンスルホンアミドの合成

cis-4-(ベンジルアミノ)-1-(3-メトキシフェニル)シクロヘキサンカルボニトリル (50 mg, 0.156 mmol) およびトリエチルアミン (0.026 ml, 0.167 mmol) のジクロロメタン (1.0 ml) 溶液に氷冷下メタンスルホニルクロライド (0.013 ml, 0.172 mmol) を加えた後室温まで昇温し一晩攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、クロロホルムにより抽出し、有機層を水で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物53.7 mgを無色アモルファスとして得た。

128

高速液体クロマトグラフォー/質量分析

m/z 399.2 (M+H)

保持時間: 3.78 分

#### 実施例77 5

N-ベンジル-N-[cis-4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル)シクロへ キシル]アセトアミドの合成

cis-4- (ベンジルアミノ) -1- (3-メトキシフェニル) シクロヘキサ ンカルボニトリル (50 mg, 0.156 mmol) およびトリエチルアミン (0.028 ml, 0.2 03 mmol) のジクロロメタン (1.0 ml) 溶液に氷冷下アセチルクロライド (0.013 m 10 1, 0.187 mmol) を加えた後室温まで昇温し一晩攪拌した。水を加えて反応を終了 させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で1回洗浄した。無水硫酸マグネ シウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグ ラフィーにより精製して表題化合物56.1 mgを白色結晶として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析 15

m/z 363.3 (M+H)

保持時間: 3.59 分

# 実施例78

N-ベンジル-N-[cis-4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル)シクロへ 20 キシル]-4-メチルベンゼンスルホンアミドの合成

c i s-4- (ベンジルアミノ) -1- (3-メトキシフェニル) シクロヘキサ ンカルボニトリル (50 mg, 0.156 mmol) のピリジン (1.0ml) 溶液に室温下p-トル エンスルホニルクロライド (35.7 mg, 0.187 mmol) を加えた後50℃まで昇温し10 時間攪拌した。飽和塩化アンモニウム水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチル により抽出し、有機層を飽和塩化アンモニウム水で1回洗浄した。無水硫酸マグネ シウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグ ラフィーにより精製して表題化合物22.2 mgを白色結晶として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 475.1 (M+H) 30

25

129

保持時間: 4.21 分 ----

# 実施例79

10

N-ベンジル-N-[c i s-4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル)シクロへ 5 キシル]ベンズアミドの合成

cis-4-(ベンジルアミノ)-1-(3-メトキシフェニル)シクロヘキサンカルボニトリル (50 mg, 0.156 mmolおよびトリエチルアミン (0.0283 ml, 0.203 mmol)のジクロロメタン (5 ml)溶液に氷冷下ベンゾイルクロライド (0.0220 ml, 0.187 mmol)を加えた後室温まで昇温し一晩攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物55.5 mgを白色粉末として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 425. 2 (M+H)

15 保持時間: 3.92 分

# 実施例80

cis-4-(ジエチルアミノ)-1-(3-メトキシフェニル)シクロヘキサンカルボニトリル

20 cis-4-アミノー1-(3-メトキシフェニル)シクロヘキサンカルボニトリル (50 mg, 0.217 mmol)および炭酸カリウム (120 mg, 0.868 mmol)のN, N-ジメチルホルムアミド (DMF, 1.0 ml)溶液に室温下ヨードエタン (0.035 ml, 0.434 mmol)を加えた後50℃まで昇温し5時間攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物21.9 mgを無色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 287.1 (M+H)

保持時間: 2.34 分

実施例81

trans-4- (4-ベンジルピペラジン-1-イル) -1- (3-メトキシフェ ニル) シクロヘキサンカルボニトリルの合成

trans-1-(3-メトキシフェニル) -4-ピペラジン-1-イルシクロへキサンカルボニトリル 二塩酸塩(50 mg, 0.134 mmol) および炭酸カリウム(92.6 mg, 0.670 mmol) のN, Nージメチルホルムアミド(DMF, 1.0 ml) 懸濁液に氷冷下ベンジルブロマイド(0.019 ml, 0.161 mmol) を加えた後室温まで昇温し一晩攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を飽和食塩水で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物23.1 mgを無色アモルファスとして得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 390.2 (M+H)

保持時間: 2.38 分

15

10

5

## 実施例82

1-(3-メトキシフェニル)-4-(4-ピリミジン-2-イルピペラジン-1-イル)シクロヘキサンカルボニトリルの合成

trans-1-(3-メトキシフェニル) -4-ピペラジン-1-イルシクロへキサンカルボニトリル 二塩酸塩(50 mg, 0.134 mmol) および炭酸カリウム(92.6 mg, 0.670 mmol) のN, N-ジメチルホルムアミド(DMF, 1.0 ml) 懸濁液に室温下2-クロロピリミジン(23.0 mg, 0.201 mmol) を加えた後70℃まで昇温し一晩攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒

1 3 1

を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物31.7 mgを '白色粉末として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 378.5 (M+H)

5 保持時間: 2.34 分

# 実施例83

20

4- (ベンジルオキシ) -1- (3-メトキシフェニル) シクロヘキサンカルボニトリルの合成

4ーヒドロキシー1ー(3ーメトキシフェニル)シクロヘキサンカルボニトリル 1ー(3ーメトキシフェニル)ー4ーオキソシクロヘキサンカルボニトリル(1. 50 g, 6.54 mmol)のメタノール(20 ml)溶液に室温下水素化ほう素ナトリウム(297 mg, 7.85 mmol)を加えた後一晩攪拌した。飽和塩化アンモニア水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を飽和塩化アンモニア水で1回、飽和食塩水で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物1.21 gを無色油状物として得た。

<sup>1</sup>H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>); 1.47-1.60 (2H, m), 1.87-2.07 (6H, m), 3.45-3.56 (1H, m), 3.76 (3H, s), 4.79 (1H, d, J = 4.77), 6.89-6.92 (1H, m), 7.02-7.10 (2H, m), 7.33 (1H, t, J = 7.86).

4- (ベンジルオキシ) -1- (3-メトキシフェニル) シクロヘキサンカルボニトリル

55%水素化ナトリウム (20.7 mg, 0.475 mmol) のN, Nージメチルホルムアミド (DMF, 5 ml) 溶液に氷冷下4ーヒドロキシー1ー (3ーメトキシフェニル) シクロ ペキサンカルボニトリル (100 mg, 0.432 mmol) およびベンジルブロマイド (0.01 67 ml, 0.519 mmol) を加えた後室温まで昇温し一晩攪拌した。飽和塩化アンモニア水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を飽和塩化アンモニア水で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物93 0.5 mgを白色結晶として得た。

1 3 2

<sup>1</sup>H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>); 1.53-1:65 (2H, m), 1.90-2.02 (2H, m), 2.09-2.20 (4H, m), 3.44-3.54 (1H, m), 3.76 (3H, s), 4.55 (1H, d, J = 4.77), 6.90-6.93 (1H, m), 7.03-7.11 (2H, m), 7.24-7.38 (6H, m).

# 5 実施例84

c i s -4-[ベンジル (ブチル) アミノ]-1- (3-メトキシフェニル) シクロ ヘキサンカルボニトリルの合成

N-ベンジル-N-[ c i s -4 - シアノ-4- (3 - + > ) > 2 - 2 + > <math>2 + > > 2 + > 2 + > 2 + > 2 + > 2 + > 2 + > > 2 + > 2 + > 2 + > 2 + > 2 + > 2 + > > 2 + > 2 + > 2 + > 2 + > 2 + > 2 + > > 2 + > 2 + > 2 + > 2 + > 2 + > 2 + > > 2 + > 2 + > 2 + > 2 + > 2 + > 2 + >

10 cis-4-(ベンジルアミノ)-1-(3-メトキシフェニル)シクロヘキサンカルボニトリル(100 mg, 0.312 mmol)およびトリエチルアミン(0.057 ml, 0.406 mmol)のジクロロメタン(2.0 ml)溶液に氷冷下ブチリルクロライド(0.039 ml, 0.374 mmol)を加えた後室温まで昇温し一晩攪拌した。飽和塩化アンモニア水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を飽和塩化アンモニア水で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物120 mgを白色結晶として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 391.3 (M+H)

20 保持時間: 3.88 分

25

30

c i s -4-[ベンジル(ブチル)アミノ]-1-(3-メトキシフェニル)シクロ ヘキサンカルボニトリル

NーベンジルーNー[c i s - 4 - シアノー4ー (3 - メトキシフェニル)シクロヘキシル]ブタンアミド (85.9 mg, 0.220 mmol)のテトラヒドロフラン (THF, 5.0 ml)溶液に氷冷下1.1Mボラン・テトラヒドロフラン錯体 (0.30 ml, 0.330 mmol)を加えた後室温まで昇温し一晩攪拌した。10%塩酸/メタノール溶液を室温下加えた後、50℃まで昇温し1時間攪拌した。溶媒を留去した後、飽和重曹水を加えて中和した。酢酸エチルにより抽出し、有機層を飽和重曹水で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去して表題化合物2.4 mgを黄色油状物として得た。

1 3 3

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 377.3 (M+H)

保持時間: 2.91 分

# 5 実施例85

4-(3-メトキシフェニル)-1,4'-ビピペリジン-4-カルボニトリル 二塩酸塩の合成

tert-ブチル 4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル)-1, 4'-ビピ 10 ペリジン-1'-カルボキシレート

4-(3-メトキシフェニル)ピペリジン-4-カルボニトリル(2.47 g, 11.4 mmol) および1-tertーブトキシカルボニルー4-ピペリドン(2.50 g, 12.5 mmol)の1,2-ジクロロエタン(50 ml)溶液に室温下トリアセトキシ水素化ほう素ナトリウム(3.62 g, 17.1 mmol)を加えた後一晩攪拌した。飽和重曹水を加えて反応を終了させた後、クロロホルムにより抽出し、有機層を飽和重曹水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物1.51 gを無色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

20 m/z 400.3 (M+H)

15

保持時間: 2.61 分

4-(3-メトキシフェニル) 1, 4'-ビピペリジン-4-カルボニトリル 二 塩酸塩

tertープチル 4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル)-1,4'-ビ 25 ピペリジン-1'-カルボキシレート(1.51 g, 3.78 mmol)を4N塩酸/1,4-ジ オキサン溶液(15 ml)に溶解させた後室温下一晩攪拌した。減圧下溶媒を留去し

134

たのち、酢酸エチルを用いで晶析し、表題化合物1.18 gを白色個体として得た。 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 300.3 (M+H)

保持時間: 0.28 分

5 融点 >300℃

# 実施例86

4-(3-メトキシフェニル)-1'-メチル-1, 4'-ビピペリジン-4-カルボニトリルの合成

10 4-(3-メトキシフェニル)-1,4'-ビピペリジン-4-カルボニトリル 二塩酸塩(50 mg,0.134 mmol) および炭酸カリウム(92.6 mg,0.670 mmol)の N,N-ジメチルホルムアミド(DMF,1.0 ml)溶液に室温下ヨードメタン(0.013 ml,0.201 mmol)を加えた後35℃まで昇温し5時間攪拌した。飽和食塩水を加えて 反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を飽和食塩水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物22.0 mgを無色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析 m/z 314.3 (M+H)

20 保持時間: 0.69 分

#### 実施例87

4- (3-メトキシフェニル) -1' - (メチルスルホニル) -1, 4' - ビピペリ ジン-4-カルボニトリルの合成

25 4-(3-メトキシフェニル)-1,4'-ビピペリジン-4-カルボニトリル 二塩酸塩(50 mg,0.134 mmol) およびトリエチルアミン(0.094 ml,0.670 mmo 1)のジクロロメタン(1.0 ml)溶液に氷冷下メタンスルホニルクロライド(0.013 ml,0.172 mmol)を加えた後室温まで昇温し一晩攪拌した。水を加えて反応を終 了させた後、クロロホルムにより抽出し、有機層を水で1回洗浄した。無水硫酸マ 30 グネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去し表題化合物35.1 mgを

1 3 5

白色個体として得た。 - --

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 378.5 (M+H)

保持時間: 2.73 分

5

10

15

# 実施例88

4-(3-メトキシフェニル)-1'-ピリミジン-1,4'-ビピペリジン-4-カルボニトリルの合成

4-(3-メトキシフェニル)-1,4'-ビピペリジン-4-カルボニトリル 二塩酸塩(50 mg,0.134 mmol) および炭酸カリウム(92.6 mg,0.670 mmol)の N,Nージメチルホルムアミド(DMF,1.5 ml) 懸濁液に室温下2-クロロピリミジン(23.0 mg,0.201 mmol)を加えた後70℃まで昇温し一晩攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物41.2 mgを淡茶色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 378.5 (M+H)

保持時間: 2.78 分

20

# 実施例89

1'ーベンジルー4ー(3ーメトキシフェニル)-1,4'ービピペリジンー4ー カルボニトリルの合成

25 4- (3-メトキシフェニル) -1, 4'-ビピペリジン-4-カルボニトリル 二塩酸塩 (50 mg. 0.134 mmol) および炭酸カリウム (92.6 mg, 0.670 mmol) の

1 3 6

N, Nージメチルホルムアミド (DMF, 1.0 ml) 懸濁液に氷冷下ベンジルプロマイド (0.019 ml, 0.161 mmol) を加えた後室温まで昇温し一晩攪拌した。水を加えて 反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を飽和食塩水で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物15.6 mgを淡黄色個体として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 390.2 (M+H)

保持時間: 2.02 分

10

15

20

5

# 実施例90

4-(3-メトキシフェニル)-1'-[(4-メチルフェニル)スルホニル]-1, 4'-ビピペリジン-4-カルボニトリルの合成

4-(3-メトキシフェニル)-1,4'-ビピペリジン-4-カルボニトリル 二塩酸塩(50 mg,0.134 mmol) およびトリエチルアミン(0.094 ml,0.670 mmo l)のジクロロメタン(1.0 ml)溶液に氷冷下p-トルエンスルホニルクロライド(3 8.3 mg,0.201 mmol)を加えた後室温まで昇温し一晩攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、クロロホルムにより抽出し、有機層を水で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去し表題化合物65.8 mgを淡青色個体として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 454.4 (M+H)

保持時間: 2.71 分

# 25 実施例91

1'-アセチルー4-(3-メトキシフェニル)-1,4'-ビピペリジンー4-カ ルボニトリル

4-(3-メトキシフェニル)-1,4'-ビピペリジン-4-カルボニトリル 二塩酸塩 (50 mg, 0.156 mmol) およびトリエチルアミン (0.028 ml, 0.203 mmo 30 1)のジクロロメタン (1.0 ml) 溶液に氷冷下アセチルクロライド (0.014 ml, 0.2

1 3 7

01 mmol)を加えた後室温まで昇温し一晩攪拌した。水を加えて反応を終了させた 後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウム により乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去し表題化合物44.6 mgを白色結晶と して得た。

5 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 342.3 (M+H)

保持時間: 2.02 分

実施例92-1

t r a n s - 1 - (3 - x + x) - 4 - u プラジンー1 - u アラジンー1 - u アラジン 1 - u アラジン・1 - u アラジン・

メチル 5 ーシアノー2ーヒドロキシー5ー (3 ーベンジルオキシフェニル) シクロ ヘキサー1ーエンー1ーカルボキシレート

水素化ナトリウム (14.2 g, 326 mmo1) のN, Nージメチルホルムアミド (DMF, 1.0 ml) 懸濁液に-10℃下3ーベンジルオキシフェニルアセトニトリル (33.0 g, 1 48 mmo1) とメチルアクリレート (33.3 ml, 370 mmo1) を加えた後室温まで昇温し一晩攪拌した。飽和アンモニア水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を飽和アンモニア水で 2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物39.3 gを黄色油状物として得た。

 $^{1}$ H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) ; 2.18-2.87 (6H, m), 3.77 (3H, s), 5.12 (2H, s), 7.02-7.4 8 (9H, m), 12.1 (1H, s).

1-[3-(ベンジルオキシ)フェニル]-4-オキソシクロヘキサンカルボニトリル

25 メチル 5-シアノ-2-ヒドロキシ-5- (3-ベンジルオキシフェニル)シクロヘキサ-1-エン-1-カルボキシレート (35.0 g, 96.3 mmol)の1,4-ジオキサン (400 ml)溶液に室温下水酸化カリウム (11.9 g, 212 mmol)の水溶液 (80 ml)を加えた後130℃まで昇温し10時間攪拌した。飽和塩化アンモニア水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を飽和塩化アンモニア水で10洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去

138

した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製した後、ヘキサンージエチルエー テル(4-1)より晶析して表題化合物14.2 gを白色結晶として得た。

 $^{1}H-NMR \delta (DMSO-d_{e})$ ; 1.98-2.53 (4H, m), 2.62-2.75 (2H, m), 5.12 (2H, s), 7.0 1-7.03 (1H, m), 7.04-7.24 (2H, m), 7.30-7.48 (6H, m).

 $tert-ブチル 4-\{trans-4-[3-(ベンジルオキシ)フェニル]-$ 5 4-シアノシクロヘキシル} ピペラジンー1-カルボキシレートおよびtertー プチル 4-{cisー4-[3-(ベンジルオキシ)フェニル]-4ーシアノシク ロヘキシル ピペラジンー1ーカルボキシレート

1-[3-(ベンジルオキシ)フェニル]-4-オキソシクロヘキサンカルボニト リル (4.96 g. 16.3 mmol) および1-tert-ブトキシカルボニルピペラジン ( 3.33 g, 17.9 mmol) の1, 2ージクロロエタン(100 ml) 溶液に室温下トリアセ トキシ水素化ほう素ナトリウム (5.18 g, 24.5 mmol) を加えた後一晩攪拌した。 飽和重曹水を加えて反応を終了させた後、クロロホルムにより抽出し、有機層を飽 和重曹水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧 下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物te rtープチル 4- {trans-4-[3-(ベンジルオキシ)フェニル]-4-シアノシクロヘキシル ピペラジンー1ーカルボキシレートを白色結晶として1.94 g、および t e r t ープチル 4 - { c i s - 4 - [3 - (ベンジルオキシ) フェニ ル]-4-シアノシクロヘキシル ピペラジン-1-カルボキシレートを白色結晶と して4.66 g得た。

 $tert-ブチル 4-\{trans-4-[3-(ベンジルオキシ)フェニル]-$ 4-シアノシクロヘキシル}ピペラジン-1-カルボキシレート

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 476.5 (M+H)

保持時間: 3.01 分 25

10

15

20

tertープチル 4- {cis-4-[3-(ベンジルオキシ)フェニル]-4-シアノシクロヘキシル}ピペラジン-1-カルボキシレート・

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 476.5 (M+H)

保持時間: 3.07 分 30

tert-プチル 4-[trans-4-シアノ-4-(3-ヒドロキシフェニル") シクロヘキシル] ピペラジン<math>-1-カルボキシレート

tertーブチル  $4-\{trans-4-[3-(ベンジルオキシ) フェニル] -4-シアノシクロヘキシル\} ピペラジン-1-カルボキシレート <math>(1.60 g, 3.36)$ 

mmol) および10% Pd/C (320 mg) のメタノール (30 ml) 懸濁液を水素雰囲気下4時間攪拌した。セライトろ過かしたのち、減圧下溶媒を留去した。シエチルエーテルより晶析して表題化合物572 mgを黄色個体として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 386.3 (M+H)

10 保持時間: 2.36 分

5

15

20

25

30

tert-ブチル 4-[trans-4-シアノ-4-(3-エトキシシフェニル) シクロヘキシル] ピペラジンー<math>1-カルボキシレート

tertーブチル 4ー[trans-4-シアノー4ー(3ーヒドロキシフェニル)シクロヘキシル]ピペラジンー1ーカルボキシレート(50 mg, 0.130 mmol)および炭酸カリウム(53.9 mg, 0.390 mmol)のN, Nージメチルホルムアミド(DMF, 1.0 ml)溶液に室温下ヨードエタン(0.014 ml, 0.169 mmol)を加えた後50℃まで昇温し5時間攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物33.9 mgを白色個体として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 414.3 (M+H)

保持時間: 2.71 分

trans-1- (3-エトキシフェニル) -4-ピペラジン-1-イルシクロヘキ サンカルボニトリル 二塩酸塩

tertープチル 4-[trans-4-シアノ-4-(3-xトキシシフェニル)シクロヘキシル]ピペラジンー1ーカルボキシレート (33:0 mg, 0.080 mmol)を4N塩酸/1, <math>4-ジオキサン溶液 (15 ml) に溶解させた後室温下一晩攪拌した。減圧下溶媒を留去したのち、酢酸エチルを用いて晶析し、表題化合物21.4 mgを白色個体として得た。

140

高速液体クロマトグラフォー/質量分析

m/z 314.3 (M+H)

保持時間: 2.02 分

融点 189-191℃

5

10

実施例92-2

trans-4-ピペラジン-1-イル-1-(3-プロポキシフェニル)シクロヘキサンカルボニトリル 二塩酸塩の合成

アルキル化剤として3-ヨードプロパンを用い、実施例92-1と同様にして表 題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 328.3 (M+H)

保持時間: 2.28 分

融点 159-161 ℃

15

20

実施例92-3

trans-1-[3-(シクロペンチロキシ)フェニル]-4-ピペラジン-1-イルシクロヘキサンカルボニトリル 二塩酸塩の合成

アルキル化剤としてヨウ化シクロペンチルを用い、実施例92-1と同様にして 表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 354.4 (M+H)

保持時間: 2.44 分

融点 250 ℃

25

実施例92-4

trans-1-(3-イソプロポキシフェニル)-4-ピペラジン-1-イルシクロヘキサンカルボニトリル 二塩酸塩の合成

アルキル化剤として2-ブロモプロパンを用い、実施例92-1と同様にして表 30 題化合物を合成した。

141

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 328.3 (M+H)

保持時間: 2.11 分

融点 240-250 ℃

5

# 実施例 9 3

t r a n s - 1 - (3 - ベンジルオキシフェニル) - 4 - ピペラジン - 1 - イルシク ロヘキサンカルボニトリル 二塩酸塩の合成

tertーブチル 4- {trans-4-[3-(ベンジルオキシ)フェニル] 10 -4-シアノシクロヘキシル} ピペラジン-1-カルボキシレート (50.0 mg, 0.10 5 mmol) を4N塩酸/1, 4-ジオキサン溶液 (2.0 ml) に溶解させた後室温下一晩 攪拌した。減圧下溶媒を留去したのち、酢酸エチルを用いて晶析し、表題化合物40.4 mgを白色個体として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

15 m/z 376.5 (M+H)

保持時間: 2.44 分

融点 250 ℃

# 実施例94

20

cis-4-(シクロヘキシルアミノ)-1-(3-メトキシフェニル)シクロヘキサンカルボニトリル及び<math>trans-4-(シクロヘキシルアミノ)-1-(3-メトキシフェニル)シクロヘキサンカルボニトリルの合成

1 - (3 - メトキシフェニル) - 4 - オキソシクロヘキサンカルボニトリル (10
 25 0 mg, 0.436 mmol)のメタノール (3 ml) 溶液にシクロヘキシルアミン(0.049 ml, 0.436 mmol)、シアノ水素化ホウ素ナトリウム(32.8 mg, 0.523 mmol)、酢酸(0.074 ml, 1.56 mmol)を加え室温で18時間半撹拌した。反応液を飽和重曹水に注ぎ、酢

# 142

酸エチルで抽出した。飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し濾過・ した。濾液を減圧濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに より精製し、表題化合物39 mg及び18 mgを白色固体として得た。

Rf 0.19 (クロロホルム:メタノール=10:1); H-NMR δ (CDCl<sub>3</sub>) 1.01-1.33 (5H , m), 1.60-1.89 (9H, m) 2.11-2.23 (4H, m), 2.62-2.77 (2H, m), 3.83 (3H, s) , 6.86 (1H, ddd, J = 8.2, 2.4, 0.6 Hz), 7.02-7.08 (2H, m), 7.31 (1H, t, J= 8.0 Hz).

Rf 0.33 (クロロホルム:メタノール=10:1); H-NMR δ (CDCl<sub>3</sub>) 0.96-1.05 (2 H, m), 1.12-1.31 (3H, m) 1.59-1.64 (1H, m), 1.70-1.74 (4H, m), 1.87-1.90 ( 4H, m), 1.95-2.03 (2H, m), 2.26-2.33(2H, m), 2.38-2.45 (1H, m), 3.13 (1H, t, J = 3.4 Hz), 3.83 (3H, s), 6.84 (1H, ddd, J = 8.2, 2.5, 0.7 Hz), 7.05-7 .11 (2H, m), 7.31 (1H, t, J = 8.0 Hz).

# 実施例95

5

10

- cis-4-[(ジフェニルメチル)アミノ]-1-(3-メトキシフェニル)シ15 · クロヘキサンカルボニトリル及び t r a n s - 4 - [ (ジフェニルメチル) アミノ ] -1-(3-メトキシフェニル)シクロヘキサンカルボニトリルの合成
  - 1-(3-メトキシフェニル)-4-オキソシクロヘキサンカルボニトリル(10 0 mg, 0.436 mmol)のジクロロエタン(2 ml)溶液にベンズヒドリルアミン(0.112
- ml, 0.654 mmol)、トリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(138 mg, 0.654 mmol) 20 、を加え室温で16時間半撹拌した。反応液を飽和重曹水に注ぎ、酢酸エチルで抽出 した。飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し濾過した。濾液を減 圧濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、c is-4-[(ジフェニルメチル)アミノ]-1-(3-メトキシフェニル)シク
- ロヘキサンカルボニトリル100 mg及び t r a n s 4 [(ジフェニルメチル)ア 25 ミノ] -1- (3-メトキシフェニル) シクロヘキサンカルボニトリル55 mgを白 色固体として得た。
  - cis-4-[(ジフェニルメチル) アミノ] -1-(3-メトキシフェニル) シクロヘキサンカルボニトリル
- 高速液体クロマトグラフィー/質量分析 30

143

m/z 397 (M+H)

保持時間: 3.07分

t r a n s - 4 - [(ジフェニルメチル) アミノ] - 1 - (3 - メトキシフェニル) シクロヘキサンカルボニトリル

5 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 397 (M+H)

保持時間: 2.76分

# 実施例 9 6

10 cis-4-アミノ-1-(3-メトキシフェニル)シクロヘキサンカルボニトリ ルの合成

cis-4-[(ジフェニルメチル) アミノ] -1-(3-メトキシフェニル)シクロヘキサンカルボニトリル (2g, 5.04 mmol)のエタノール(80 ml)溶液に、パラジウム-炭素(500 mg)、ギ酸アンモニウム(2g)を加え加熱還流下2時間撹拌した。

15 反応液を濾過した後、濾液を減圧濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、表題化合物1.04 gを白色固体として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 231 (M+H)

保持時間: 2.13分

20

# 実施例97-1

c i s-1-(3-メトキシフェニル)-4-ピペリジン-1-イルシクロヘキサンカルボニトリルの合成

c i s - 4 - アミノー1 - (3 - メトキシフェニル)シクロヘキサンカルボニト 25 リル (50 m g, 0.22 m m o 1)のジメチルホルムアミド溶液 (5 m L)に炭酸カリウム (150.0 m g, 1.09 m m o 1)、1,5 - ジブロモペンタン (54.9 m g, 0.24 m m o 1)を加えて50℃にて7時間攪拌した。反応液に水、酢酸エチルを加えて酢酸エチルで抽出後飽和食塩水で洗浄し無水硫酸マグネシウムで乾燥した。ろ過後溶媒を減圧溜去し、残渣をシリカゲルクロマトグラフィー 10 にてはなり、 ままによります。

30 にて精製し、表題化合物 2 2. 4 m g を得た。

144

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 299 (M+H)

保持時間: 2.46分

5 実施例 9 7 - 2

trans-4-アミノ-1- (3-メトキシフェニル) シクロヘキサンカルボニトリルの合成

実施例97-1と同様にして表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

10 m/z 231 (M+H)

保持時間:2.11分

実施例97-3

cis-1-(3-メトキシフェニル)-4-モルホリン-4-イルシクロヘキサ

15 ンカルボニトリルの合成

実施例97-1の合成と同様の操作を行うことにより、表題化合物を得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 301 (M+H)

保持時間: 2.32分

20

実施例98-1

cis-4-[(4-クロロフェニル)アミノ]-1-(3-メトキシフェニル)シクロヘキサンカルボニトリルの合成

cis-4-アミノー1-(3-メトキシフェニル)シクロヘキサンカルボニ 25 トリル(50mg, 0.22mmol)、p-プロモクロロベンゼン(41.6mg, 0.22mmol)、酢酸パラジウム(1.0mg, 0.004mmol)、炭酸セシウム(99.0mg, 0.3mmol)、2,2'ービス(ジフェニルフォスフィノ)-1,1'ービナフチル(4.8mg, 0.007mmol)のジオキサン溶液(5mL)を90度にて7.5時間攪拌した。さらに酢酸パラジウム(304mg)、2,2'ービス(ジフェニルフォスフィノ)-1,1'ービナフチル(

145

20mg)を加えて4時間攪拌後pーブロモクロロベンゼン(500mg)を加えて10時間攪拌した。反応液に水、酢酸エチル、飽和塩化アンモニウム水溶液を加えた後、酢酸エチルで抽出し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。ろ過後溶媒を減圧溜去し、残渣をシリカゲルクロマトグラフィーにて精製し、表題化合物11.7mgを得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 341 (M+H)

5

保持時間: 3.84分

10 実施例 98-2

cis-1-(3-メトキシフェニル)-4-[(3-メチルフェニル)アミノ]シクロヘキサンカルボニトリルの合成

実施例98-1の合成と同様の操作を行うことにより表題化合物を得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

15 m/z 321 (M+H)

保持時間: 3.05分

#### 実施例99

20

25

cis-1-(3-メトキシフェニル)-4-[(4-メチルフェニル)アミノ]シクロヘキサンカルボニトリルの合成

c i s - 4 - アミノー1 - (3 - メトキシフェニル) シクロヘキサンカルボニトリル (5 0 m g, 0. 2 2 m m o 1)、p - プロモトルエン (4 0. 9 m g, 0. 2 4 m m o 1)、トリスジベンジリデンアセトンジパラジウム (1 1. 0 m g, 0. 0 1 m m o 1)、t - プトキシナトリウム (2 9. 2 m g, 0. 3 0 m m o 1)のジオキサン混合液 (5 m L)を90度にて6時間攪拌後、p - プロモトルエン (80 m g)を加えて同温で8時間攪拌した。反応液に水、酢酸エチル、飽和塩化ア

80mg)を加えて同温で8時間攪拌した。反応液に水、酢酸エチル、飽和塩化アンモニウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出後、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。ろ過後溶媒を減圧溜去し、残渣をシリカゲルクロマトグラフィーにて精製し、表題化合物16.6mgを得た。

30 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

146

m/z 321 (M+H)

保持時間:2.80分

実施例100-1

5 cis-1-(3-メトキシフェニル)-4-[(2-メチルフェニル)アミノ]シクロヘキサンカルボニトリルの合成

c i s - 4 - アミノー1 - (3 - メトキシフェニル)シクロヘキサンカルボニトリルの合成(50mg, 0.26mmol)、oープロモトルエン(37.1mg, 0.22mmol)、酢酸パラジウム(10.0mg, 0.004mmol)、tープトキシナトリウム(31.3mg, 0.33mmol)、2,8,9ートリイソプチルー2,5,8,9ーテトラアザー1ーホスファビシクロウンデカン(29.7mg,0.087mmol)のトルエン混合液(5mL)を90度にて12時間攪拌後、oープロモトルエン(37mg)を加えて同温で10時間攪拌した。反応液に水、酢酸エチル、飽和塩化アンモニウム水溶液を加えて酢酸エチルで抽出

15 後無水硫酸マグネシウムで乾燥した。ろ過後溶媒を減圧溜去し、残渣を分取薄層クロマトグラフィーにて精製し、表題化合物 7.9 mg を得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 321 (M+H)

保持時間: 3.32分

20.

10

実施例100-2

cis-4-[(3,5-ジメチルフェニル)アミノ]-1-(3-メトキシフェニル)シクロヘキサンカルボニトリルの合成

実施例100-1と同様にして、表題化合物を得た。

25 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 335 (M+H)

保持時間: 3.05分

実施例101-1

147

ミノ〉ベンゼンスルホンアミドの合成

1-(3-メトキシフェニル)-4-オキソシクロヘキサンカルボニトリル (5 Omg, 0. 22mmol) のメタノール溶液 (2mL) にpーアミノベンゼンス ルホンアミド (37.6mg, 0.22mmol)、酢酸 (62.4mg, 1.0 9mmol) を加えた後、シアノ水素化ホウ素ナトリウム (13.7mg, 0.2 2mmo1)を加えて2.5時間攪拌した。反応液に水酸化ナトリウム水溶液、酢 酸エチル、水を加えた後酢酸エチルで抽出後飽和食塩水洗浄後無水硫酸マグネシウ ムで乾燥した。ろ過後溶媒を減圧溜去し、残渣をシリカゲルクロマトグラフィーに て精製し、表題化合物26.4mgを得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析 10

m/z 386 (M+H)

5

保持時間: 3.26分

実施例101-2

1ー(3ーメトキシフェニル)ー4ー(「4ー(ピペリジンー1ーイルスルホニル 15 ) フェニル] アミノトシクロヘキサンカルボニトリルの合成 実施例101-1と同様にして、表題化合物を得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 454 (M+H)

保持時間: 4.11分 20

実施例101-3

 $2-\{[cis-4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル)シクロヘキシル]ア$ ミノ} ベンゼンスルホンアミド

25 実施例101-1の合成と同様の操作を行う事により、表題化合物を得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 386 (M+H)

保持時間: 3.55分

30 実施例101-4 PCT/JP2004/015773

148

4- ({ [cis-4-シアノー4-(3-メトキシフェニル)シクロヘキシル] 、 アミノ} メチル) ベンゼンスルホンアミドの合成

実施例101-1と同様にして、表題化合物を得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

5 m/z 400 (M+H)

WO 2005/037269

保持時間: 2.48分

実施例101-5

メチル 4-({[cis-4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル)シクロへ

10 キシル] アミノ} メチル) ベンゾエートの合成

実施例101-1と同様にして、表題化合物を得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 379 (M+H)

保持時間: 2.69分

15

実施例101-6

メチル  $4-(\{[trans-4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル)シクロヘキシル]アミノ}メチル)ベンゾエートの合成$ 

実施例101-1と同様にして、表題化合物を得た。

20 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 379 (M+H)

保持時間: 2.67分

実施例101-7

25 4-({[trans-4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル)シクロヘキシル]アミノ}メチル)ベンゼンスルホンアミドの合成

実施例101-1と同様にして、表題化合物を得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 400 (M+H)

30 保持時間: 2.34分

149

実施例101-8

c i s - 1 - (3 - メトキシフェニル) - 4 - [(4 - メチルベンジル) アミノ] シクロヘキサンカルボニトリルの合成

5 実施例101-1と同様にして、表題化合物を得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 335 (M+H)

保持時間: 2.78分

10 実施例101-9

trans-1-(3-メトキシフェニル)-4-[(4-メチルベンジル) アミノ]シクロヘキサンカルボニトリルの合成

実施例101-1と同様にして、表題化合物を得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

15 m/z 335 (M+H)

保持時間: 2.76分

実施例101-10

cis-4-[(4-メトキシベンジル) アミノ] -1-(3-メトキシフェニル

20 ) シクロヘキサンカルボニトリルの合成

実施例101-1と同様にして、表題化合物を得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 351 (M+H)

保持時間: 2.71分

25

実施例101-11

trans-4-[(4-メトキシベンジル) アミノ] -1-(3-メトキシフェニル) シクロヘキサンカルボニトリルの合成

実施例101-1と同様にして、表題化合物を得た。

30 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

WO 2005/037269

150

m/z 351 (M+H)

保持時間: 2.67分

#### 実施例101-12

cis-1-(3-メトキシフェニル)-4-[(ピリジン-4-イルメチル)ア 5 ミノ]シクロヘキサンカルボニトリルの合成

実施例101-1と同様にして、表題化合物を得た。

 $^{1}H-NMR \delta (DMSO-d_{e}) 1.39-1.50 (2H, m), 1.83-1.91 (2H, m), 2.03-2.07 (4H, m), 3.7$ 5-3. 78 (5H, m), 6. 90 (1H, m), 7. 02-7. 10 (2H, m), 7. 29-7. 38 (3H, m), 8. 47 (2H, m) ).

#### 実施例102

10

エチル 4-{[cis-4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル)シクロヘキ シル] アミノ} ベンゾエートの合成

cis-4-アミノ-1- (3-メトキシフェニル) シクロヘキサンカルボニト 15 リル (100mg, 0. 43mmol)、炭酸カリウム (240mg, 1. 74m mol)、p-フルオロ安息香酸エチル(146.0mg, 0.87mmol)、 ジメチルスルホキシドの混合液(4mL)を120度で5.5時間攪拌し、さらに 炭酸カリウム (360mg)、p-フルオロ安息香酸エチル (146mg) を加え て11時間攪拌した。反応液を冷却後、水を加え、酢酸エチルで抽出し、飽和塩化 20 アンモニウム水溶液、飽和食塩水で順次洗浄し無水硫酸マグネシウムで乾燥した。 ろ過後溶媒を減圧溜去し、残渣をシリカゲルクロマトグラフィーにて精製し、表題 化合物48.2mgを得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

25 m/z 379 (M+H)

保持時間: 4.15分

#### 実施例103

4-{[cis-4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル) シクロヘキシル]アミノ}安

151

息香酸の合成 -

エチル  $4-\{[cis-4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル)シクロヘキシル]アミノ\}ベンゾエート(<math>25mg$ )のメタノール溶液(4mL)に2N-1水酸化リチウム水溶液を加えて50度にて12時間攪拌した。溶媒を減圧留去後水に溶解させ、塩酸水を加えて析出した結晶を濾取する事により表題化合物 22.6mgを得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 351 (M+H)

保持時間: 3.53分

10

5

実施例104

c i s-1-(3-メトキシフェニル)-4-(ピリミジン-2-イルアミノ)シ クロヘキサンカルボニトリルの合成

cis-4-アミノー1-(3-メトキシフェニル)シクロヘキサンカルボニト リル (80 mg, 0.347 mmo1)、2-プロモピリミジン(55 mg, 0.347 mmo1),トリス (ジベンジリデンアセトン)ジパラジウム(9.5 mg, 0.01 mmo1)、9,9-ジメチ ルー4,5-ビス(ジフェニルホスフィノ)キサンセン(18 mg, 0.031 mmo1)、ナ トリウム-t-ブトキシド(47 mg, 0.48 mmo1)のトルエン(1 ml)溶液を100度で2時間 加熱撹拌した。反応液を水に加え酢酸エチルで抽出し、次いで飽和食塩水で洗浄し 20 濾過した。濾液を減圧濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ ーより精製し、表題化合物22 mgを白色固体として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 309 (M+H)

保持時間: 2.96分

25

実施例105

PCT/JP2004/015773 WO 2005/037269

152

cis-4-(ベンジルアミノ)-1-(3-メトキシフェニル)シクロヘキサン カルボニトリルの合成

cis-4-アミノー1-(3-メトキシフェニル)シクロヘキサンカルボニト リル (80 mg, 0.34 mmo1)のメタノール (2 ml) 溶液にベンズアルデヒド(0.035 ml , 0.34 mmol)、シアノ水素化ホウ素ナトリウム(24 mg, 0.38mmol)を加え室温で43 時間撹拌した。反応液を飽和重曹水に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和 食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧滯縮し 、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し表題化合物 6 1 mgを白色固体として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 321 (M+H)

保持時間: 2.55分

#### 実施例106 15

5

10

20

 $4-({[cis-4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル)シクロヘキシル]}$ アミノ メチル 安息香酸の合成

メチル 4-({[cis-4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル)シクロ ヘキシル] アミノ} メチル) ベンゾエート (120mg, 0.32mmol) を5 0℃にて加熱溶解させたメタノール溶液(5mL)に水酸化リチウム水溶液(0. 48mL, 0.95mmol) を加えて、室温にて一晩攪拌した。反応液に水、2 Nー塩酸水を加えて0度にて攪拌後濾取、乾燥することにより表題化合物81. 6 mgを得た。

<sup>1</sup>H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) 1. 49-1. 56 (2H, m), 1. 85-1. 96 (2H, m), 1. 95-2. 10 (4H, m), 3. 76 25 (3H, m), 3.90(2H, m), 6.90(1H, d, J = 8.15Hz), 7.02(1H, s), 7.08(1H, d, J = 8.15Hz)= 7.70Hz), 7.32(1H, dd, J = 7.89, 8.07Hz), 7.50(2H, d, J = 8.25Hz), 7.90(1H

153

, d, J = 8.25Hz). - ---

実施例107-1

4- ({ [cis-4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル) シクロヘキシル] アミノ} メチル) ベンズアミドの合成

4-cis-({[cis-4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル)シクロヘキシル]アミノ}メチル)安息香酸塩酸塩(50 mg, 0.124 mmol)のジメチルホルムアミド(1.5 ml)溶液に、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール(21.7 mg, 0.161 mmol)、塩化アンモニウム(20 mg, 0.374 mmol)、トリエチルアミン(0.13 ml, 0.966 mmol)、1-エチルー3-(3-ジメチルアミノプロピル)カルボジイミド塩酸塩(31 mg, 0.161 mmol)を加え室温で15時間半撹拌した。反応液を飽和食塩水に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、表題化合物15mgを淡黄色固体として得た

15 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 364 (M+H)

保持時間: 2.32分

実施例107-2

20  $4-(\{[cis-4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル)シクロヘキシル]$  アミノ $\}$ メチル)-N, N-ジメチルベンズアミドの合成

実施例107-1と同様にして表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 392 (M+H)

25 保持時間: 2.42分

実施例108

3- ({ [cis-4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル) シクロヘキシル] ア ミノ} メチル) ベンゼンスルホンアミドの合成

30 メチル 3-(アミノスルホニル)-4-クロロベンゾエート

4-クロロー3-スルヲァモイル安息香酸(1g, 4.24mmol)のジクロ ' ロメタン懸濁液 (20mL) に塩化オキサリル (0.4mL, 4.46mmol) 、ジメチルホルムアミド (1滴) を加えて室温で一晩攪拌した。反応液にメタノー ルを加えて1時間攪拌後、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルクロマトグラフ ィーにて精製し、表題化合物922.3mgを得た。

 $^{1}H-NMR \delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) 3.89 (3H, s), 7.79-7.82 (3H, m), 8.11 (1H, d, J=6.06Hz), 8.49 (1H, s).

メチル 3- (アミノスルホニル) ベンゾエート

5

10

20

メチル 3- (アミノスルホニル) -4-クロロベンゾエート (200mg, 0 . 80mmol) のメタノール溶液(10mL)にパラジウム炭素(100mg) 、ギ酸アンモニウム (505.1mg, 8.01mmol) を加えて90℃にて2 時間攪拌した。反応液を放冷後セライト濾過し、濾液を減圧濃縮した。残渣を酢酸 エチル、水で分配後、酢酸エチルで抽出し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。ろ 過後溶媒を減圧溜去することにより、表題化合物を得た。表題化合物は精製するこ となく次反応に用いた。 15

 $^{1}H-NMR \delta (DMSO-d_{s}): 3.89 (3H, s), 7.52 (2H, br), 7.73 (1H, dd, J=7.88, 7.71Hz),$ 8.07(1H, d, J=7.88Hz), 8.15(1H, d, J=9.17Hz), 8.39(1H, s).

3- (アミノスルホニル) 安息香酸

メチル 3- (アミノスルホニル) ベンゾエート (149.6mg) のメタノー ル溶液 (7mL) に2N-水酸化リチウム水溶液 (1.04mL, 2.08mmo 1) を加え、50度にて3時間攪拌した。反応液を減圧濃縮後、水、2N-塩酸水 を加えて0度にて2時間攪拌後濾取、乾燥することにより表題化合物を得た。表題 化合物は精製することなく次反応に用いた。

 $^{1}H-NMR \delta$  (DMSO- $^{1}d_{e}$ ): 7. 48 (2H, br), 7. 70 (1H, dd, J = 7.88, 7.89Hz), 8. 03 (1H, d, J = 7.88Hz, 8.12(1H, d, J = 7.89Hz), 8.38(1H, s). 25

3- (ヒドロキシメチル) ベンゼンスルホンアミド

3- (アミノスルホニル) 安息香酸(120mg, 0.60mmol)のジクロ ロメタン懸濁液 (5 m L) に塩化オキサリル (5 5. 6 μL, 0. 63 m m o l) 、 ジメチルホルムアミド (1滴) を加えて室温で一晩攪拌後、溶媒を減圧留去した。

水素化アルミニウムリチウムのテトラヒドロフラン懸濁液に0℃にて上記酸塩化 30

物のテトラヒドロフラン溶液を加え、室温で3時間攪拌した。反応液を0℃に冷却後水、2N-水酸化ナトリウム水溶液、水を順次加え、一晩攪拌した。反応液をセライト濾過後、濾液を濃縮する事により表題化合物を得た。表題化合物は精製することなく次反応に用いた。

5  $^{1}$ H-NMR δ (DMSO- $^{1}$ d<sub>6</sub>) 4. 56 (2H, d, J = 5.68Hz), 5. 40 (1H, s), 7. 31 (2H, br), 7. 49 (2 H, d, J = 5.13Hz), 7. 67 (1H, dd, J = 4.58, 4.77Hz), 7. 80 (1H, br).

3- (プロモメチル) ベンゼンスルホンアミド

3-(ヒドロキシメチル)ベンゼンスルホンアミド(25mg, 0.13mmo 1)のジクロロメタン溶液(4mL)に三臭化リン(76.0mg, 0.28mm 0.1)のジクロロメタン溶液(1mL)を加え、室温にて一晩攪拌した。反応液を0℃に冷却し、水、飽和重層水を加えた後酢酸エチルで2回抽出し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。ろ過後溶媒を減圧溜去することにより、表題化合物を得た。表題化合物は精製することなく次反応に用いた。

<sup>1</sup>H-NMR δ (DMSO-d<sub>6</sub>) 4. 79 (2H, s), 7. 41 (2H, br), 7. 56 (1H, dd, J=7.71, 7. 70Hz), 7 . 66 (1H, d, J=7.88Hz), 7. 75 (1H, d, J=7.70Hz), 7. 89 (1H, s).

3- ({ [cis-4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル) シクロヘキシル] アミノ} メチル) ベンゼンスルホンアミド

cis-4-rミノー1-(3-s)トキシフェニル)シクロヘキサンカルボニトリル(30.8mg, 0.13mmol)、N-sチルモルホリン( $73.5\mu$  20 L, 0.67mmol)のジメチルホルムアミド溶液に3-(7ロモメチル)ベンゼンスルホンアミドのDMF溶液を加え、50度にて4時間加熱攪拌した。さらにN-sチルモルホリン( $74\mu$ L)を加え、一晩攪拌した。反応液に水、 酢酸エチルを加えて分配した後酢酸エチルで抽出し、水洗後無水硫酸ナトリウムで乾燥した。濃縮残渣を分取薄層クロマトグラフィーにて精製し、表題化合物を得た(5

25 . 6 mg, y. 1. 8%).

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 400 (M+H)

保持時間: 2.49分

30 実施例109

15

156

3-(アミノスルホニル)--4-クロロ-N-[cis-4-シアノ-4-(3- ソトキシフェニル) シクロヘキシル] ベンズアミドの合成

 $4- \rho$ ロロー3ースルファモイル安息香酸(102.3 mg, 0.43 mmo1)のジクロロメタン懸濁液(3 mL)に塩化オキサリル( $42.4 \mu L$ , 0.48 mmo1)、ジメチルホルムアミド(1 滴)を加えて室温で一晩攪拌後、溶媒を減圧留去した。反応液にジクロロメタンを加え、この懸濁液にcis-4-rミノー $1-(3- \lambda + 2)$  かり、シクロヘキサンカルボニトリル(100 mg, 0.43 mo1)のジクロロメタン溶液、ジイソプロピルエチルアミン(140.3 mg, 1.09 mmo1)を加えて3時間攪拌した。反応液に酢酸エチル、水、飽和塩化アンモニウム水溶液を加えて分配後、有機層を0.5 N- 5 才硫酸ナトリウム水溶液で洗浄後無水硫酸マグネシウムで乾燥した。ろ過後溶媒を減圧溜去、残渣をメタノールでリパルプし、表題化合物を156.3 mg得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 448 (M+H)

15 保持時間: 3.36分

5

10

#### 実施例110

3-(アミノスルホニル)-N-[cis-4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル)シクロヘキシル]ベンズアミドの合成

3 - (アミノスルホニル) - 4 - クロローN - [cis-4-シアノー4-(3 - メトキシフェニル) シクロヘキシル] ベンズアミド(156.3mg) のメタノール懸濁液(5mL) にギ酸アンモニウム(18.3mg,0.29mmo1)、パラジウム炭素(65mg) を加えて80度にて5時間攪拌した。ギ酸アンモニウム(30mg) をさらに加えて1時間、さらにギ酸アンモニウム(20mg) を加えて6時間攪拌した。反応液をセライト濾過後、濾液を濃縮した。この残渣をメタノールでリパルプすることにより、表題化合物41.9mgを得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 414 (M+H)

保持時間: 3.21分

157

実施例111-1 --

N-[cis-4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル)シクロヘキシル]アセトアミドの合成

アシル化剤にアセチルクロライドを用い実施例26-1と同様の手法で表題化合 5 物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 273 (M+H)

保持時間: 2.99分

10 実施例111-2

N-[cis-4-シアノー4-(3-メトキシフェニル)シクロヘキシル]ベンズアミドの合成

実施例111-1と同様の手法で表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

15 m/z 335 (M+H)

保持時間: 3.63分

# 実施例112

tertーブチル [cis-4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル) シクロ 20 ヘキシル] カルバメートの合成

cis-4-Tミノー1-(3-J)トキシフェニル)シクロヘキサンカルボニトリル(200mg, 1. 3mmo1)のテトラヒドロフラン溶液(10mL)に炭酸ジェープチル(204.2mg, 1. 4mmo1))のテトラヒドロフラン溶液(2mL)を加え、室温にて一晩攪拌した。溶媒を減圧留去後、残渣をシリカゲルクロマトグラフィーにて精製し、表題化合物 255.9mg を得た。

<sup>1</sup>H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) 1. 38 (9H, s), 1. 51-1. 64 (2H, m), 1. 89-2. 08 (6H, m), 3. 76 (3H, s), 6. 91 (1H, dd, J = 2.57, 8. 26Hz), 6. 96 (1H, d, J = 7.71Hz), 7. 05 (1H, dd, J = 1.84, 2. 20Hz), 7. 09 (1H, d, J = 7.70Hz), 7. 34 (1H, dd, J = 7.88, 8.07Hz)

30 実施例113

25

N-[cis-4-シアナー4-(3-メトキシフェニル)シクロヘキシル]-4 / --ーメチルベンゼンスルホンアミドの合成

に i s -4-アミノー1ー(3-メトキシフェニル)シクロヘキサンカルボニトリル( $30\,\mathrm{mg}$ , 0.  $13\,\mathrm{mm}\,\mathrm{o}$  1)のジクロロメタン溶液( $3\,\mathrm{mL}$ )にパラトルエンスルホニルクロライド( $2\,\mathrm{7}$ .  $3\,\mathrm{mg}$ , 0.  $14\,\mathrm{mm}\,\mathrm{o}$  1)、トリエチルアミン( $20\,\mu\,\mathrm{L}$ , 0.  $14\,\mathrm{mm}\,\mathrm{o}$  1)を加え、室温にて一晩攪拌した。反応液に水、酢酸エチル、飽和塩化アンモニウム水溶液を加えた後、有機層を飽和重層水、水、飽和食塩水で順次洗浄し無水硫酸マグネシウムで乾燥した。ろ過後溶媒を減圧溜去し、残渣を分取用薄層クロマトグラフィーにて精製し、表題化合物  $4\,\mathrm{5}$ .  $0\,\mathrm{mg}\,\mathrm{g}$  を得た。

<sup>1</sup>H-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) 1. 56 (2H, m), 1. 71-1. 75 (2H, m), 1. 90-1. 93 (4H, m), 2. 37 (3H, s), 3. 16 (1H, br), 3. 74 (3H, s), 6. 87 (1H, d, J = 8. 07Hz), 7. 00-7. 06 (2H, m), 7. 29 (1H, dd, 8. 07, J = 7. 88Hz), 7. 39 (2H, d, J = 8. 25Hz), 7. 71 (2H, d, J = 8. 25Hz), 7. 80 (1H, d, J = 7. 34Hz).

15

10

# 実施例114

メチル cis-4-(ベンジルアミノ)-1-(3-メトキシフェニル)シクロヘキサンカルボキシレート及びメチル <math>trans-4-(ベンジルアミノ)-1-(3-メトキシフェニル)シクロヘキサンカルボキシレートの合成

20 メチル 1- (3-メトキシフェニル) -4-オキソシクロヘキサンカルボキシレート(500 mg, 1.90 mmol)のジクロロエタン (10 ml) 溶液にベンジルアミン(0.207 ml, 1,90 mmol)、トリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(1.00 g, 4.75 mmol)、酢酸(0.16 ml, 2.85 mmol)を加え室温で5時間半撹拌した。反応液を飽和重曹水に注ぎ、クロロホルムで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫25 酸ナトリウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し表題化合物651 mgを無色油状物として得た。

Rf 0.39 (クロロホルム:メタノール=10:1)

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 354 (M+H)

PCT/JP2004/015773 WO 2005/037269

159

保持時間: 2.53分

Rf 0.32 (クロロホルム:メタノール=10:1)

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 354 (M+H)

保持時間: 2.65分 5

### 実施例115

4- (ベンジルアミノ) -1- (3-メトキシフェニル) シクロヘプタンカルボニ トリルの合成

- 1-(3-メトキシフェニル)-4-オキソシクロヘプタンカルボニトリル 10 1-(3-メトキシフェニル)-4-オキソシクロヘキサンカルボニトリル(20 0 mg、 0.872 mmol)のメタノール(4 ml)溶液に、炭酸ナトリウム(8 mg, 0.0754 m mo1)を加えた後、20度以下でN-ニトロソ-N-メチルウレタン (0.24 ml, 1.8 mmo 1) を加え、室温で4時間撹拌した。途中N-ニトロソ-N-メチルウレタン (0.06 ml,
- 0.46 mmol)、炭酸ナトリウム(3 mg, 0.0471 mmol)を追加した。反応液に酢酸(0. 15 4 ml)を加えた後濃縮した。得られた残渣に水を加えて、ジエチルエーテルで抽出 した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し濾過した 。濾液を減圧濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより 精製し、表題化合物96mgを白色固体として得た
- $^{1}H-NMR \delta$  (CDCl<sub>3</sub>) 1.91-2.29 (5H, m), 2.34-2.39 (1H, m), 2.51-2.74 (3H, m), 3. 20 10-3.18 (1H, m), 3.83 (3H, s), 6.86-6.88 (1H, m), 7.02-7.04 (1H, m), 7.05-7.08 (1H, m), 7.33 (1H, t, J = 8.0Hz).
  - 4-(ベンジルアミノ)-1-(3-メトキシフェニル)シクロヘプタンカルボニ トリル
- 25 1-(3-メトキシフェニル)-4-オキソシクロヘプタンカルボニトリル(90 mg. 0.369 mmo1)のジクロロエタン(2 ml)溶液に、ベンジルアミン(0.044ml, 0. 405 mo1)、酢酸(0.032 ml, 0.553 mmo1)、トリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウ ム(195 mg. 0.922 mmol)を加え室温で23時間撹拌した。途中、トリアセトキシ 水素化ホウ素ナトリウム(70 mg, 0.330 mmol)、ベンジルアミン(0.025 ml, 0.22 8 mol)を加えた。反応液を飽和重曹水に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽 30

160

和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧濃縮 し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、表題化合物 95mgを無色油状物として得た

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

5 m/z 335 (M+H)

保持時間: 2.67分

## 実施例116

4-(ベンジルアミノ)-1-(3-メトキシフェニル)シクロヘキサノールの合

10 成

8-(3-メトキシフェニル)-1,4-ジオキサスピロ[4,.5]デカン-8-オール

3ープロモアニソール(2 g, 10.69 mmol)のテトラヒドロフラン溶液(40 ml)に1. 59M nープチルリチウムへキサン溶液(6.72 ml, 10.69 mmol)を-70度で加え30分 撹拌した。次いで1, 4ージオキサスピロ[4, 5]デカー8ーオン(1.66 g, 10.69 mmol)のテトラヒドロフラン(4ml)の溶液を-70℃で加え、徐々に室温まで昇温し4時間半撹拌した。反応液を氷水に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、表題化合物20 2.3gを無色油状物として得た。

<sup>1</sup>H-NMR δ (CDCl<sub>3</sub>) 1.51-1.63 (4H, m), 1.86-1.93 (4H, m), 3.72 (3H, s), 3.87 (4 H, m), 4.88 (1H, s), 6.74-6.77 (1H, m), 6.96-7.01 (2H, m), 7.20 (1H, t, J= 7.9Hz).

4-ヒドロキシー4-(3-メトキシフェニル)シクロヘキサノン

25 8-(3-メトキシフェニル)-1,4-ジオキサスピロ[4,5]デカン-8 ーオールの合成(600 mg、2.26 mmo1)に、水(2.5ml)、酢酸(10 ml)を加え、室温で30 時間撹拌した。反応液を重曹水に注いで中和した後、酢酸エチルで抽出した。有機 層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧 濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、表題 30 化合物440mgを白色固体として得た。

161

<sup>1</sup>H-NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) 1.77 (1H, s)-, 2.15-2.21 (2H, m), 2.26-2.39 (4H, m), 2.88-2. 96 (2H, m), 3.83 (3H, s), 6.83-6.86 (1H, m), 7.06-7.10 (2H, m), 7.31 (1H, t, J = 7.9 Hz).

4-(ベンジルアミノ)-1-(3-メトキシフェニル)シクロヘキサノール 実施例115と同様にして表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 312 (M+H)

保持時間: 2.07分

10 実施例117

5

tertープチル  $4-\{[cis-4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル)$ シクロヘキシル]アミノ} ピペリジンー1-カルボキシレートの合成

cis-4-アミノー1-(3-メトキシフェニル)シクロヘキサンカルボニトリル (1.00 g, 4.34 mmol) および1-tertーブトキシカルボニルー4ーピペ15 リドン (952 mg, 4.78 mmol) の1, 2-ジクロロエタン (20 ml) 溶液に室温下トリアセトキシ水素化ほう素ナトリウム (1.38 g, 6.51 mmol) を加えた後一晩攪拌した。飽和重曹水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を飽和重曹水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィー次いでヘキサンー酢酸エチルからの晶析により精製して表題化合物1.34 gを白色結晶として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 414.3 (M+H)

保持時間: 2.69 分

25 実施例118

30

c i s-1-(3-メトキシフェニル) -4-(ピペリジン-4-イルアミノ) シ クロヘキサンカルボニトリル 二塩酸塩の合成

 $tert-プチル 4-\{[cis-4-シアノ-4-(3-メトキシフェニル) シクロヘキシル]アミノ\} ピペリジン-1-カルボキシレート (1.00 g, 2.42 mm ol) を4N塩酸/1, 4-ジオキサン溶液 (10 ml) に溶解させた後室温下一晩攪拌$ 

162

した。減圧下溶媒を留去したのち、酢酸エチルを用いて晶析し、表題化合物1.45 g を白色個体として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 314.3 (M+H)

5 保持時間:1.80 分

# 実施例119

c i s - 1 - (3 - メトキシフェニル) - 4 - [(1 - メチルピペリジン- 4 - イル) アミノ]シクロヘキサンカルボニトリルの合成

- 10 cis-1-(3-メトキシフェニル) -4-(ピペリジン-4-イルアミノ) シクロヘキサンカルボニトリル 二塩酸塩(50 mg, 0.129 mmol) および炭酸カリウム(89.1 mg, 0.645 mmol) のN, N-ジメチルホルムアミド(DMF, 1.0 ml) 溶液に室温下ヨードメタン(0.010 ml, 0.168 mmol) を加えた後50℃まで昇温し5時間攪拌した。飽和食塩水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、
- 15 有機層を飽和食塩水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過した のち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題 化合物17.8 mgを無色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 328.6 (M+H)

20 保持時間:1.38 分

#### 実施例120

cis-4-[(1-ベンジルピペリジン-4-イル) アミノ]-1-(3-メトキシフェニル) シクロヘキサンカルボニトリルの合成

- 25 cis-1-(3-メトキシフェニル) -4-(ピペリジン-4-イルアミノ) シクロヘキサンカルボニトリル 二塩酸塩(50 mg, 0.129 mmol) および炭酸カリウム(89.1 mg, 0.645 mmol) のN, N-ジメチルホルムアミド(DMF, 1.0 ml) 懸濁液に氷冷下ベンジルブロマイド(0.020 ml, 0.168 mmol) を加えた後室温まで昇温し一晩攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有
- 30 機層を飽和食塩水で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したの

163

ち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化 合物30.6 mgを淡黄色個体として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 404.5 (M+H)

5 保持時間: 2.71 分

### 実施例121

 $cis-1-(3-メトキシフェニル)-4-{[1-(メタンスルホニル) ピペリジン-4-イル] アミノ} シクロヘキサンカルボニトリルの合成$ 

10 cis-1-(3-メトキシフェニル) -4-(ピペリジン-4-イルアミノ) シクロヘキサンカルボニトリル 二塩酸塩(50 mg, 0.129 mmol) およびトリエチ ルアミン(0.090 ml, 0.645 mmol) のジクロロメタン(1.0 ml) 溶液に氷冷下メタ ンスルホニルクロライド(0.013 ml, 0.172 mmol) を加えた後室温まで昇温し一晩 攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、クロロホルムにより抽出し、有機層を 15 水で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去し表題化合物8.6 mgを白色個体として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 392.2 (M+H)

保持時間: 2.34 分

20

#### 実施例122

 $cis-1-(3-メトキシフェニル)-4-({1-[(4-メチルフェニル) スルホニル] ピペリジン-4-イル} アミノ)シクロヘキサンカルボニトリルの合成$ 

cis-1-(3-メトキシフェニル) -4-(ピペリジン-4-イルアミノ)シクロヘキサンカルボニトリル 二塩酸塩(50 mg, 0.129 mmol)およびトリエチルアミン(0.090 ml, 0.645 mmol)のジクロロメタン(1.0 ml)溶液に氷冷下下p-トルエンスルホニルクロライド(32.0 mg, 0.168 mmol)を加えた後室温まで昇温し一晩攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルを加えた。析出した30 個体を濾取し表題化合物68.0 mgを白色個体として得た。

PCT/JP2004/015773 WO 2005/037269

164

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 454.4 (M+H)

保持時間: 2.67 分

#### 5 実施例123

10

25

cis-4-[(1-アセチルピペリジン-4-イル)アミノ]-1-(3-メトキ シフェニル) シクロヘキサンカルボニトリルの合成

cis-1-(3-メトキシフェニル)-4-(ピペリジン-4-イルアミノ) シクロヘキサンカルボニトリル 二塩酸塩 (50 mg, 0.129 mmol) およびトリエチ ルアミン (0.090 ml, 0.645 mmol) のジクロロメタン (1.0 ml) 溶液に氷冷下アセ チルクロライド(0.012 ml, 0.168 mmol) を加えた後室温まで昇温し一晩攪拌した 。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で1回洗 浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去し表 題化合物11.0 mgを白色結晶として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析 15

m/z 356.2 (M+H)

保持時間: 2.69 分

#### 実施例124

c i s-1-(3-メトキシフェニル)-4-[(1-ピリミジン-2-イル)ア 20 ミノ]シクロヘキサンカルボニトリルの合成

cis-1-(3-メトキシフェニル)-4-(ピペリジン-4-イルアミノ) シクロヘキサンカルボニトリル 二塩酸塩(50 mg, 0.129 mmol) および炭酸カリ ウム (89.1 mg, 0.645 mmol) のN, Nージメチルホルムアミド (DMF, 1.0 ml) 懸 ' 濁液に室温下2-クロロピリミジン (19.2 mg, 0.168 mmol) を加えた後50℃まで 昇温し一晩攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、 有機層を水で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減 圧下溶媒を留去し表題化合物43.8 mgを無色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 392. 2 (M+H) 30

165

保持時間: 2.38 分 - ---

実施例125-1

5

10

cis-4-(アミノメチル)-N-ベンジル-4-(3-メトキシフェニル)シクロヘキサンアミンの合成

水素化リチウムアルミニウム(456 mg, 12.15)のテトラヒドロフラン (50 ml)溶液に、cis-4-(ベンジルアミノ) -1-(3ーメトキシフェニル) シクロヘキサンカルボニトリル (1.3 g, 4.05 mmol) のテトラヒドロフラン(10 ml)溶液を加え、加熱還流下3時間撹拌した。反応液に、水(0.46 m)、1 N水酸化ナトリウム水溶液(0.46 ml)、水(1.4 ml)の順に加えた後、濾過して濃縮し、表題化合物1.36gを無色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 325 (M+H)

保持時間: 2.00分

15 実施例125-2

c i s-4-(アミノメチル) -N-(ビフェニル-4-イルメチル) -4-(3-メトキシフェニル) シクロヘキサンアミンの合成

実施例125-1と同様にして表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

20 m/z 401 (M+H)

保持時間: 2.76分

#### 実施例126

c i s -N-ベンジル-4-(3-メトキシフェニル)-4-(ピペリジン-1-イ 25 ルメチル)シクロヘキサンアミンの合成

c i s - 4 - (アミノメチル) -N-ベンジル-4 - (3-メトキシフェニル) シクロヘキサンアミン(50 mg, 0.156 mmol)のジメチルホルムアミド(1 ml)溶液に、1,5-ジプロモペンタン(0.021 ml, 0.156 mmol)、炭酸カリウム(64 mg, 0.468 mmol)を加え50度で7時間撹拌した。途中炭酸カリウム(64 mg, 0.468 mmol)を追加した。

30 反応液を水に注ぎ、酢酸エチルを加えて抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した

166

後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧濃縮し、得られた残渣をシーリカゲルカラムクロマトグラフィー、薄層クロマトグラフィーにより精製し、表題 化合物17mgを無色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

5 m/z 393 (M+H)

保持時間: 2.15分

#### 実施例127

c i s-N-(ビフェニル-4-イルメチル) -4-[(エチルアミノ) メチル]-10 4-(3-メトキシフェニル) シクロヘキサンアミンの合成

cis-4-(アミノメチル) -N-(ビフェニルー4-イルメチル) -4-(3 ーメトキシフェニル)シクロヘキサンアミン(50 mg, 0.125 mmol) および炭酸カリウム(51.8 mg, 0.375 mmol)のN, N-ジメチルホルムアミド(DMF, 1.0 ml)溶液に室温下ヨードエタン(0.025 ml, 0.275 mmol)を加えた後50℃まで昇温し5時間攪拌した。飽和食塩水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を飽和食塩水で2回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーおよび分取用薄層クロマトグラフィーにより精製して表題化合物5.60 mgを無色個体として得た。高速液体クロマトグラフィー/質量分析

20 m/z 429.4 (M+H)

15

30

保持時間: 2.55 分

# 実施例128

ベンジル {[cis-4-[(ビフェニルー4ーイル)アミノ]-1-(3-メトキ 25 シフェニル)シクロヘキシル]メチル} アミンの合成

c i s - 4 - (アミノメチル) -N- (ビフェニルー4 - イルメチル) - 4 - (3 - メトキシフェニル) シクロヘキサンアミン (50 mg, 0.125 mmol) および炭酸カリウム (86.4 mg, 0.625 mmol) のN, N-ジメチルホルムアミド (DMF, 1.0 ml) 懸濁液に氷冷下ベンジルプロマイド (0.015 ml, 0.125 mmol) を加えた後室温まで昇温し一晩攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、

167

有機層を飽和食塩水で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過した のち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題 化合物19.7 mgを無色油状物として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

5 m/z 491.3 (M+H)

保持時間: 2.67 分

# 実施例129

N-{[cis-4-[(ビフェニルー4ーイルメチル) アミノ]-1-(3ーメト キシフェニル)シクロヘキシル]メチル}メタンスルホンアミドの合成 cis-4-(アミノメチル)-N-(ビフェニルー4ーイルメチル)-4-(3 ーメトキシフェニル)シクロヘキサンアミン(50 mg, 0.125 mmol)およびトリエ チルアミン(0.088 ml, 0.625 mmol)のジクロロメタン(1.0 ml)溶液に氷冷下メ タンスルホニルクロライド(0.012 ml, 0.138 mmol)を加えた後室温まで昇温し一 晩攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を 水で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒 を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物56.6 mgを 無色個体として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

20 m/z 479.3 (M+H)

保持時間: 2.88 分

#### 実施例130

. 30

N-{[cis-4-[(ビフェニル-4-イルメチル)アミノ]-1-(3-メト 25 キシフェニル)シクロヘキシル]メチル}-4-メチルベンゼンスルホンアミドの 合成

c i s - 4 - (アミノメチル) -N- (ビフェニル-4-イルメチル) - 4 - (3 - メトキシフェニル) シクロヘキサンアミン (50 mg, 0.125 mmol) およびトリエチルアミン (0.088 ml, 0.625 mmol) のジクロロメタン (1.0 ml) 溶液に氷冷下p-トルエンスルホニルクロライド (26.3 mg, 0.138 mmol) を加えた後室温まで昇温

168

し一晩攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物69.9 mgを無色個体として得た。

5 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 555.2 (M+H)

保持時間: 3.19 分

# 実施例131

15

30

N-{[cis-4-[(ビフェニルー4ーイルメチル) アミノ]-1-(3ーメトキシフェニル) シクロヘキシル]メチル} アセトアミドの合成
 cis-4-(アミノメチル) -N-(ビフェニルー4ーイルメチル) -4-(3

ーメトキシフェニル)シクロヘキサンアミン(50 mg, 0.125 mmol)およびトリエチルアミン(0.088 ml, 0.625 mmol)のジクロロメタン(1.0 ml)溶液に氷冷下アセチルクロライド(0.010 ml, 0.138 mmol)を加えた後室温まで昇温し一晩攪拌した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物50.5 mgを無色個体として得た。

20 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 443.4 (M+H)

保持時間: 2.86 分

## 実施例132

25 N- {[c i s-4-[( $\forall 7x=\nu-4-4\nu \neq \nu$ )  $r \in J$ ]-1-(3- $\forall k$ ) + $(3x^2+2)$  + $(3x^2$ 

169

した。水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルにより抽出し、有機層を水で1 回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物15.3 mgを無色アモルファスとして得た。

5 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 505.3 (M+H)

保持時間: 3.11 分

#### 実施例133

25

 10 cis-N-ベンジルー4-[(ビフェニルー4ーイルメチル)アミノ]-1-(3 ーメトキシフェニル)シクロヘキサンカルボキシアミドの合成 メチル cis-4-[・(ジフェニルメチル)アミノ]-1-(3-メトキシフェニル)シクロヘキサンカルボキシレート

メチル 1 − (3−メトキシフェニル) −4−オキソシクロヘキサンカルボキシレート(100 mg, 0.381 mmo1)のメタノール(2.0ml)溶液に、0℃においてベンゾヒドリルアミン(72.0 μ1, 0.419 mmo1)、酢酸(44.0 μ1, 0.762 mmo1)、シアノ水素化ホウ素ナトリウム(29.0 mg, 0.457 mmo1)を加え、室温下 3 日間攪拌した。飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加えて反応を終了させ、酢酸エチルにより抽出した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過した後、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製することにより表題化合物 7 4.0 mgを白色固体として得た。

<sup>1</sup>H-NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) 1.28 (2H, m), 1.52 (2H, m), 2.04 (2H, m), 2.44 (1H, dddd, J = 11.0, 11.0, 4.0, 4.0 Hz), 2.57 (2H, m), 3.64 (3H, s), 3.76 (3H, s), 6.7 4 (1H, dd, J = 8.3, 2.6 Hz), 6.87 (1H, m), 6.91 (1H, m), 7.16-7.39 (11H, m).

メチル cis-4-[(tert-ブトキシカルボニル) アミノ] -1-(3- メトキシフェニル) シクロヘキサンカルボキシレート

メチル c i s - 4 - [ (ジフェニルメチル) アミノ] - 1 - (3-メトキシフェニル) シクロヘキサンカルボキシレート(1.20 g, 2.79 mmol)のメタノール(24 m 30 l)、テトラヒドロフラン(12 ml)溶液に、室温において10%-パラジウム炭素(240

mg)、ジーtert-ブチルカーボネート(963  $\mu$ 1, 4.19 mmol)を加え、水素雰囲気下(0.3 MPa)3時間攪拌した。セライトろ過し、減圧下溶媒を留去した。これをシリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物 0.987gを白色固体として得た。

5 cis-4-[(tert-ブトキシカルボニル) アミノ] -1-(3-メトキシフェニル) シクロヘキサンカルボン酸

メチル c i s -4-[ (t e r t -プトキシカルボニル) アミノ] -1-(3 -メトキシフェニル) シクロヘキサンカルボキシレート(800 mg, 2.20 mmol)のジメチルスルホキシド(8.0 ml)溶液に、室温において6N-水酸化カリウム水溶液(550  $\mu$ 1, 3.30 mmol)を滴下し、50度下1.5時間攪拌した。反応溶液を室温に降温し、水で希釈後、塩酸水でpH=4とした。これを減圧濾取し、水で洗浄することにより

粗精製物を得た。これをシリカゲルクロマトグラフィーにより精製して表題化合物

439mgを白色固体として得た。

10

<sup>1</sup>H-NMR δ (DMSO-d<sub>6</sub>) 1.31 (2H, m), 1.3 (9H, s), 1.53 (2H, m), 1.75 (2H, m), 2. 39 (2H, m), 3.25 (1H, m), 3.72 (3H, s), 6.76 (1H, s), 6.79 (1H, dd, J = 8.1, 2.4 Hz), 6.8 (1H, m), 6.95 (1H, d, J = 8.1Hz), 7.23 (1H, dd, J = 8.1, 8.1 Hz), 12.44 (1H, brs.).

tert -  $\tau$  -

20 cis-4-[(tert-プトキシカルボニル) アミノ] -1-(3-メトキシフェニル) シクロヘキサンカルボン酸(80 mg, 0.228 mmol)のトルエン溶液に、オキサリルクロライド(0.049 ml, 0.457mmol)、ジメチルホルムアミド(0.001 ml)を加え室温で3時間撹拌した。反応液を濃縮し、トルエンで共沸した。得られた残渣にジクロロメタン(2 ml)、トリエチルアミン(0.095 ml, 0.684 mmol)、ベンジルアミン(0.025 ml, 0.228 mmol)を加え室温で19時間半撹拌した。反応液を飽和アンモニア水に注ぎ酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、表題化合物75mgを白色固体として得た

<sup>30</sup> 高速液体クロマトグラフィー/質量分析

171

m/z 439 (M+H)

保持時間: 3.72分

cis-4-アミノ-N-ベンジル-1-(3-メトキシフェニル)シクロヘキサ ンカルボキシアミド)

tertーブチル [cis-4-[(ベンジルアミノ) カルボニル] -4-(3 5 ーメトキシフェニル) シクロヘキシル] カーバメート(72 mg, 0.164 mmol)の1,4-ジオキサン(1 ml)溶液に、4N塩酸-ジオキサン溶液を加え室温で3時間半撹拌した。 反応液を飽和重曹水に注ぎ酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した 後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧濃縮し、表題化合物59m gを無色油状物として得た。 10

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 339 (M+H)

15

保持時間: 2.46分

c i s -N-ベンジル-4- [ (ビフェニル-4-イルメチル) アミノ] -1- (3 ーメトキシフェニル)シクロヘキサンカルボキシアミド

cis-4-(ベンジルアミノ)-1-(3-メトキシフェニル)シクロヘキサ ンカルボニトリル(実施例105)と同様にして表題化合物を合成した。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z = 505 (M+H)

保持時間: 3.11分 20

実施例134

cis-4-(ベンジルアミノ)-1-(3-メトキシフェニル)シクロヘキサン カルボキシアミド

cis-4-(ベンジルアミノ)-1-(3-メトキシフェニル)シクロヘキサ 25 ンカルボニトリル (50 mg, 0.156 mmol) のジメチルスルホキサイド (DMSO, 1.0 m 1)溶液に室温 6 N水酸化ナトリウム水溶液(0.5 ml)を加えた後100℃で20時間攪 拌した。飽和塩化アンモニウム水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルに2回 抽出し、有機層を飽和塩化アンモニウム水で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウム により乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。シリカゲルクロマトグラフィ 30

172

ーにより精製して表題化合物36.9 mgを白色個体として得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 339.2 (M+H)

保持時間: 2.34 分

5

#### 実施例135

trans-1-(3-メトキシフェニル)-4-ピペラジン-1-イルシクロへ キサンカルボキシアミド

trans-1-(3-メトキシフェニル) -4-ピペラジン-1-イルシクロ へキサンカルボニトリル (70 mg, 0.188 mmol) のジメチルスルホキサイド (DMSO, 1.4 ml)溶液に室温 6 N水酸化ナトリウム水溶液 (0.7 ml) を加えた後100℃で9時間攪拌した。次にジーtertープチル ジカルボキシレート (98.3 mg, 0.564 m mol) を室温下加えた後一晩攪拌した。飽和塩化アンモニウム水を加えて反応を終了させた後、酢酸エチルで抽出し、有機層を飽和塩化アンモニウム水で1回洗浄した。無水硫酸マグネシウムにより乾燥、ろ過したのち、減圧下溶媒を留去した。得られた混合物を4N塩酸/1, 4-ジオキサン溶液 (10 ml) に溶解させた後室温下一晩攪拌した。減圧下溶媒を留去したのち、酢酸エチルを用いて晶析し、表題化合物15.9 mgを無色アモルファスとして得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

20 m/z 318.5 (M+H)

保持時間: 0.29 分

#### 実施例136

30

c i s-4-[(ビフェニル-4-イルメチル) アミノ] -1-(3-メトキシフェ 25 ニル) シクロヘキサンカルボキシアミドの合成

cis-4-[(ビフェニルー4ーイルメチル) アミノ] -1-(3ーメトキシフェニル) シクロヘキサンカルボニトリル(100 mg, 0.252)のジメチルスルホキシド(1.3 ml)溶液に6N-水酸化カリウム水溶液(0.6 ml)を加え、100度で20時間撹拌した。反応液を水に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し濾過した。濾液を減圧濃縮し、得られた残渣をシリカ

173

ゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、表題化合物88mgを白色固体とし て得た。

高速液体クロマトグラフィー/質量分析

m/z 415 (M+H)

保持時間: 2.78分 5

### 実施例137

フィルター付き反応用チューブ(Libra Tube: ハイペップ研究所製)にテトラヒ ドロフラン(2m1)を加え、次いでcis-4-アミノー1-(3-メトキシフェニル ) シクロヘキサンカルボニトリル(55.3 mg, 0.24mmol)、各種アルデヒド(各0.2mmo 10 1)を加え、溶解させた。次にマクロポーラス (MP) - トリアセトキシボロハイドラ・ イド樹脂(各2.02mmo1/gr: 0.5mmo1、250mg)を加え、室温で86時間オービタル攪拌 した。

次に、各反応用チューブに、ポリスチレンーアルデヒド (PS-CHO) 樹脂(各0.2mm o1)と、テトラヒドロフラン(1.5ml)を追加して室温でオービタル攪拌した。6時間 15 後、反応液をろ過、樹脂をテトラヒドロフランで数回洗浄し、ろ液と洗液をあわせ てスピードバック(speed vac)で濃縮、乾固して、目的物(酢酸塩)の粗生成物を 得た。

## 精製法A

上記の酢酸塩をメタノールに溶かし、分取用HPLCで精製した。分取フラクション 20 をスピードバック(speed vac)で濃縮、乾固し、精製品(トリフルオロ酢酸塩)を 得た。このトリフルオロ酢酸塩をメタノールに溶かし、トリフルオロ酢酸塩の4倍 重量のマクロポーラスーカーボネート (MP-carbonate) 樹脂を加えて振とうした。 2時間後にフィルターでろ過し、HPLCで純度分析後スピードバック(speed vac)で濃 縮、乾固して表1から9の化合物を得た。 25

#### 精製法B

30

上記の酢酸塩を、メタノール、またはエタノールで再結晶し、酢酸塩の結晶を得 た。この結晶をジクロロメタンに溶かし、4倍重量のマクロポーラスーカーボネー ト (MP-carbonate) 樹脂を加えて振とうした。2時間後にフィルターでろ過し、HPL Cで純度分析後スピードバック (speed vac)で濃縮、乾固して表1から9の化合物を

174

得た。

分析方法

# 分析条件:

MS detector Perkin-Elmer Sciex API 150EX Mass spectrometer (40eV),

5 HPLC Shimadzu LC 8A,

Column Shiseido CAPCELL PAK C18 (4.6mm X 50mm),

Gradient condition; A: 0.35%TFA/CH3CN, B: 0.05%TFA/H2O,

0.0-0.5min A 10% B 90%

0.5-4.2min Linear gradient from A 10% B90% to A 99% B 1%

10 4.2-6.3min A 99% B 1%.

UV 220nmおよび254nm。

WO 2005/037269

1 7 5

No.	R <sup>20</sup>	m/z (M+1)	保持時間 (min)	精製法	
137-1		409.5	3.92	В	
137-2	NC NC	346.5	3.34	Α	
137-3	F	339.2	3.44	Α	
137-4	CI	355.2	3.57	<b>A</b> .	
137-5	H <sub>3</sub> C H	378.5	3.20	A	
137-6	H <sub>3</sub> C <sub>·N</sub> CH <sub>3</sub>	364.1	3.09	Α	٠.
137-7		413.5	3.88	Α	
137-8		371.5	3.63	Α	
137-9		371.5	3.69	<b>A</b>	•
137-10		365.3	3.42	Α .	

No.	R <sup>20</sup>	m/z (M+1)	保持時間 (min)	精製法	
137-11		397.5	3.90	В	
137-12	H <sub>3</sub> CS	367.3	3.59	Α	
137-13	F <sub>3</sub> C	389.4	3.69	Α	
137-14	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	363.3	3.82	Α	
137-15	но	<b>391.6</b>	3.34	Α ·	
137-16	H <sub>3</sub> C. <sub>N</sub> CH <sub>3</sub>	414.6	3.34	Α	
137-17	CH <sub>2</sub>	377.3	3.67	Α	
137-18		388.5	3.74	Α	
137-19		365.3	3.44	Α	
137-20	F <sub>3</sub> CO	405.4	3.76	<b>A</b>	

No.	R <sup>20</sup>	m/z (M+1)	保持時間 (min)	精製法	
137-21		363.6	3.47	В	٠
137-22	O.O.O.OH	492.2	3.61	В	
137-23	H <sub>3</sub> C·S <sub>O</sub>	399.5	3.24	Α	
137-24	H <sub>3</sub> CO OCH <sub>3</sub>	411.8	3.74	В	
. 137-25	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	364.5	3.76	В	
137-26	Br	401.4	3.61	A	
137-27	H <sub>3</sub> C N	392.5	3.01	Α	
137-28		427.2	3.95	В	
137-29	H <sub>3</sub> C	365.3	3.59	<b>A</b> ·	

178

No.	R <sup>20</sup>	m/z (M+1)	保持時間 (min)	精製法
137-30	H <sub>3</sub> C	393.6	<sup>-</sup> 3.92	Α
137-31	CH <sub>3</sub>	349.3	3.69	<b>A</b>
137-32	H <sub>3</sub> C <sub>·N</sub> CH <sub>3</sub>	422.4	3.01	<b>A</b>
137-33	CH <sub>3</sub>	379.6	3.76	<b>A</b>
137-34	CH <sub>3</sub>	407.6	4.07	Α
137-35	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	391.6	3.92	<b>B</b>
137-36	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	377.3	3.88	A ·

179

No.	R <sup>20</sup>	m/z (M+1)	保持時間 (min)	精製法
137-37	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> H <sub>3</sub> C S	409.6	3.92	Α
137-38	CH <sub>3</sub>	377.6	3.99	Α
137-39	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	379.3	3.72	Α
137-40	CH <sub>3</sub>	<u>.</u> 448.5	3.72	<b>A</b>
137-41	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	377.6	3.95	Α
137 <del>-4</del> 2		488.3	4.28	Α
137-43	N <sub>CH<sub>3</sub></sub>	325.5	2.76	Α

No.	R <sup>20</sup>	m/z (M+1)	保持時間 (min)	精製法	
137-44	HNNN	387.4	3.07 `	Α	
137-45	N CH <sub>3</sub>	325.5	2.76	Α .	
137-46	HN	436.4	3.86	Α	
137-47	CN <sub>S</sub> O	450.2	3.74	A	
137-48	CNOCI	420.5	3.86	<b>A</b>	·
137-49	S <sub>CH<sub>3</sub></sub>	373.4	3.59	A	
137-50	HN	311.2	2.73	Α	
137-51	N.N.	311.2	3.03	Α	
137-52	HN	360.3	3.55	A	

181

表7

No.	R <sup>20</sup>	m/z (M+1)	保持時間 (min)	精製法
137-53	SNS-CH3	489.7	3.82	Α
137-54	CH₃ S	391.3	3.78	Α
137-55	rs s	409.5	3.78	В
137-56	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	415.4	3.57	Α
. 137-57		, 361.7	3.59	Α
137-58	H <sub>3</sub> C	374.5	3.67	Α
137-59		311.2	3.26	Α
137-60		372.6	3.05	Α
137-61		322.4	2.84	A
137-62		322.4	3.13	<b>A</b>

表8

No.	R <sup>20</sup>	m/z (M+1)	保持時間 (min)	精製法
137-63	S	327.5	3.36	В
137-64		311.2	3.26	Α
137-65	H <sub>3</sub> C H <sub>3</sub> C-N	431.4	3.26	Α
137-66		423.3	4.09	В
137-67 <sub>j</sub>	10~00	381.5	3.24	Α
137-68	O'S O	401.1	3.34	A
137-69	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> H <sub>3</sub> C H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	449.6	4.24	A
137-70	SN N	372.3	4.24	Α
137-71	H <sub>3</sub> C N CI	372.9	3.28	<b>A</b>

183

表 9

No.	R <sup>20</sup>	m/z (M+1)	保持時間 (min)	精製法
137-72	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	393.6	3.86	Α
137-73	H <sub>3</sub> C N H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	460.5	4.26	Α
137-74		387.7	3.07	Α
137-75	H <sub>3</sub> C	401.7	کر 4.24	Α
137-76	H <sub>3</sub> C·N	418.59	3.01	A
137-77		407.6	3.49	Α
137-78 <sup>-</sup>	HO N CH <sub>3</sub>	394.4	3.17	Α
137-79	H₃C O	363.3	3.44	A
137-80	N N N	388.5	3.34	, <b>A</b>

#### 試験例

5

10

15

20

本発明化合物のLDL受容体発現増強作用の評価は以下の方法で実施される。

#### 1\_LDL受容体発現量測定

ヒト肝臓由来培養細胞株HepG2を用い、被検化合物のLDL受容体発現増強活性を測定した。6穴プレートに細胞を7.5x10<sup>5</sup> cells / wellの濃度で植え込んだ(第1日)。3日目に、培地をリポ蛋白質除去血清、および被検化合物を含む培地に交換した。4日目に細胞を剥離し、遠心分離操作にて細胞を回収した。回収した細胞を0.1% TritonX-100を含む細胞溶解バッファーで細胞を溶解し、遠心分離操作後上清を細胞タンパク質溶液とした。調製した細胞タンパク質溶液を用いて、イムノブロッティング(Immunoblotting)法にてLDL-R タンパク質量を評価した。得られた結果を図1に示す。

実施例1-4の化合物をHepG2細胞に処置した後、イムノブロッティング法にてLDL受容体タンパク質量を検出した。実施例1-4の化合物は1および $10~\mu$  Mにおいてコントロール群と比べて優れたLDL受容体の蛋白質量の増加作用を示した。

# 2 培養ヒト肝細胞株における化合物のLDL受容体活性に対する作用

1,1'-dioctadecyl-3,3,3',3'-tetrametylndocarbocyanine perchlorate (DiI)標識LDL (DiI-LDL) は、次のように実施した。即ち、DiI (インビトロジェン社、米国) をヒトL DL (ケミコン社、米国) と混合して、37℃で8時間保温した。比重液(d=1.182)を添加し混和した後、超遠心分離操作 (32 k rpm, 14 時間; ベックマンTi55.2ローター使用)に供した。遠心操作後、DiI標識LDL画分を分取し、生理食塩水に対して透析して調製した。

LDL受容体に対する作用は、DiI-LDLのHepG2細胞への取り込み量を指標に実施した。即ち、培養ヒト肝細胞株HepG2細胞は大日本製薬(大阪、日本)から購入して使用した。HepG2細胞を96穴プレートにまき、10%ウシ胎児血清および抗生物質を含むダルベッコ改変イーグル/F-12培地(DMEM/F-12)培地中で2-3日間37℃のCO₂インキュベーターで培養した。細胞を洗浄後、被験物質を含む10%リポタンパク質除去血清・抗生物質含有DMEM/F-12培地を添加し、37℃で19時間培養した。DiI-LDLを添加して、さらに5時間37℃のCO₂インキュベーターで培養した。非特異的なDiI-LDL

の取り込み量の測定は、培養後、この時30-50倍量の非標識LDLをさらに添加して実施した。ダルベッコリン酸バッファー(シグマ社、米国)で細胞を洗浄した後、ダルベッコリン酸バッファーを各ウェルに添加し、蛍光プレートリーダーにて、細胞内の取り込まれたDiI-LDL量を蛍光値として測定した。稽古測定後、ダルベッコリン酸バッファーを除去し、1N 水酸化ナトリウム溶液を添加して細胞を溶解させ、その一部を用いてタンパク量を測定した。各化合物のLDL受容体に対する作用は、蛍光量/タンパク量を算出した後、非特異的取り込み量を引いた値を用いて、コントロール群を100%として算出した。

表10に示すように、実施例化合物は、HepG2細胞におけるDiI-LDL取込み量を増 10 加させ、LDL受容体機能を亢進させることが示された。

表10

5

実施例化台	合物 (濃度)	LDL受容体活性	(%)
1-4	(10 μ M)	134	
6-3	$(10 \mu\mathrm{M})$	127	
7-3	$(3 \mu M)$	125	
12	$(10 \mu\mathrm{M})$	<b>i34</b>	
20	$(10 \mu\mathrm{M})$	123	
43-2	$(10\mu\mathrm{M})$	116	
44	$(3 \mu M)$	135	
49-f	$(10\mu\mathrm{M})$	135	
55-1	$(1 \mu M)$	141	
58-1	$(10\mu\mathrm{M})$	152	
82	$(10\mu\mathrm{M})$	125	
85	$(10 \mu\mathrm{M})$	149	
89	$(10\mu\mathrm{M})$	195	
94	$(10\mu\mathrm{M})$	136	
105	$(10\mu\mathrm{M})$	139	

WO 2005/037269 PCT/JP2004/015773

186

#### 産業上の利用可能性

本発明の式(1)で表される化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの酸付加塩は、ヒト肝臓由来培養細胞株HepG2において高いLDL受容体発現増強作用を示すことにより、直接的にまたは間接的にLDL受容体タンパク質発現を促進する。従って、高脂血症の予防、治療および動脈硬化それ自体、あるいは動脈硬化に関連する諸疾患、例えば、脳梗塞、脳血栓、一過性脳溢血、狭心症、心筋梗塞、末梢性血栓及び閉塞等の予防および/または治療に有用である。

WO 2005/037269 PCT/JP2004/015773

187

#### 請求の範囲

#### 1. 式(1):

10

15

20

$$R^{1} \longrightarrow X \longrightarrow R^{2} \longrightarrow R^{3} \longrightarrow X \longrightarrow X \longrightarrow R^{4} \longrightarrow R^{5} \longrightarrow R^{6} \longrightarrow R^{7} \longrightarrow R^{7} \longrightarrow R^{1} \longrightarrow$$

5 〔式中、m、n、及びpは独立して $0\sim4$ の整数を表す。ただし、 $3\leq m+n\leq 8$  である。

Xは窒素原子または式: C-R<sup>15</sup>で表される基を表す。

R<sup>15</sup> は水素原子、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換の芳 香族基、または式:-NR<sup>19</sup>R<sup>20</sup> (R<sup>19</sup>およびR<sup>20</sup>は互いに独立して、水 素原子、置換もしくは無置換の低級アルキル基、置換もしくは無置換のシクロアル キル基、-NR<sup>21</sup>-(R<sup>21</sup>は水素原子、置換もしくは無置換の低級アルキル基 、置換もしくは無置換の芳香族基、置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニ ル基、置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換もしくは無置換のヘテロア リールアルキル基を表す。)を1個、または酸素原子1個を含む、環を構成する炭 素原子数が3から8個の飽和ヘテロ環基(当該飽和ヘテロ環基の炭素原子上に置換 基が存在していてもよい)、置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニル基、 置換もしくは無置換の芳香族基、置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換 もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基)を表すか、またはR19 およびR2 <sup>0</sup> が互いに結合して、それらが結合する窒素原子とともに、環中にさらに−NR<sup>2</sup> <sup>2</sup> - (R<sup>22</sup> は水素原子、置換もしくは無置換の低級アルキル基、置換もしくは無 置換の芳香族基、置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニル基、置換もしく は無置換のアラルキル基、または置換もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基 を表す。)を1個、または酸素原子1個を含んでもよい、環を構成する炭素原子数 が3から8個の飽和環状アミノ基(当該飽和環状アミノ基の炭素原子上に置換基が

存在していてもよい)を表す。)で表される基を表す。

5

10

15

25

Yは置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のアルケニル基、置換もしくは無置換のアルキニル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換もしくは無置換のアルケニル基、置換もしくは無置換のアルケニル基、置換もしくは無置換のアルケニル基、置換もしくは無置換のアルキニル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、または置換もしくは無置換の芳香族基を表す。)で表される基を表す。

 $R^1$  は水素原子、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のアルケニル基、置換もしくは無置換のアルキニル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、 $-NR^2$  3  $-(R^2$  3 は水素原子、置換もしくは無置換の低級アルキル基、置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニル基、置換もしくは無置換の方香族基、置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニル基、置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基を表す。)を1個、または酸素原子1個を含む、環を構成する炭素原子数が3から8個の飽和ヘテロ環基(当該飽和ヘテロ環基の炭素原子上に置換基が存在していてもよい)、置換もしくは無置換の芳香族基、または式:-C (= O)  $R^{1/4}$  ( $R^{1/4}$  は、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のアルケニル基、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、または置換もしくは無置換の芳香族基を表す。)で表される基を表す

20  $R^2$ ,  $R^3$ ,  $R^4$ ,  $R^5$ ,  $R^6$ , 33

同一または異なって、また複数ある場合にはそれぞれ独立して、水素原子、水酸基、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のアルコキシ基、置換もしくは無置換のアルコキシカルボニル基、置換もしくは無置換のアラルキル基、置換もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基、置換もしくは無置換のアラルキルオキシ基、または置換もしくは無置換のヘテロアリールアルキルオキシ基を表すが

 $R^2$  と  $R^3$  、  $R^4$  と  $R^5$  、 および  $R^6$  と  $R^7$  の組み合わせから選ばれる 1 つまたは複数の組み合わせがそれぞれ独立してオキソ基を表すこともでき;

R<sup>2</sup> とR<sup>4</sup> が一緒になってアルキレンを表すこともでき;

30 R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>およびR<sup>5</sup>のうちのいずれか2つが隣接する炭素原子上にある場

合、それらは2重結合を形成することができる。

Zは、水素原子、水酸基、カルボキシ基、シアノ基、フタルイミド基、ハロゲン 原子、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のアルケニル基、置 換もしくは無價換のアルキニル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換 もしくは無置換の芳香族基、置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニル基、 5 置換もしくは無置換のカルバモイル基、置換もしくは無置換のベンジルオキシカル ボニル基、置換もしくは無置換のアラルキルオキシ基、置換もしくは無置換のヘテ ロアリールアルキルオキシ基、置換もしくは無置換のアリールオキシ基、置換もし くは無置換のヘテロアリールオキシ基、置換もしくは無置換の低級アルコキシ基、 置換もしくは無置換の低級アルカノイルオキシ基、置換もしくは無置換の低級アル 10 キルチオ基、置換もしくは無置換の低級アルキルスルフィニル基、置換もしくは無 **置換の低級アルキルスルホニル基、置換もしくは無置換のベンゼンスルホニルオキ** シ基、または置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニルアミノ基を表すか、 または式:-NR<sup>®</sup>R<sup>10</sup> (R<sup>®</sup>およびR<sup>10</sup>は互いに独立して、水素原子、置換 もしくは無置換の低級アルキル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換 15 もしくは無置換の低級アルコキシカルボニル基、置換もしくは無置換の芳香族基、 置換もしくは無置換のアシル基、置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換 もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基を表すか、またはR®およびR10が 互いに結合して、それらが結合する窒素原子とともに、環中にさらに-NR<sup>1</sup> -(R<sup>1</sup> は水素原子、置換もしくは無置換の低級アルキル基、置換もしくは無置換 20 の芳香族基、置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニル基、置換もしくは無 置換のアラルキル基、または置換もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基を表 す。)を1個、または酸素原子1個を含んでもよい、環を構成する炭素原子数が3 から8個の飽和環状アミノ基(当該飽和環状アミノ基の炭素原子上に置換基が存在 していてもよい)を表す。)で表される基を表す。] 25

で表される化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される 塩を有効成分として含有する低密度リポタンパク受容体発現増強剤。

- 高脂血症または動脈硬化治療剤である、請求項1記載の低密度リポタンパク 2. 受容体発現増強剤。
- 式(1'): 30 3.

$$R^{1} = X = \begin{pmatrix} R^{2} & R^{3} \\ R^{4} & R^{5} \end{pmatrix}_{n} \begin{pmatrix} R^{6} & R^{7} \\ R^{6} & R^{7} \end{pmatrix}_{p} (1')$$

〔式中、m、n、及びpは独立して $0\sim4$ の整数を表す。ただし、 $3\leq m+n\leq 8$ である。

Xは窒素原子または式:C-R<sup>15</sup>で表される基を表す。

5

10

15

20

25

R<sup>15</sup> は水素原子、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換の芳 香族基、または式:-NR<sup>19</sup>R<sup>20</sup> (R<sup>19</sup>およびR<sup>20</sup>は互いに独立して、水 素原子、置換もしくは無置換の低級アルキル基、置換もしくは無置換のシクロアル キル基、-NR<sup>21</sup>-(R<sup>21</sup>は水素原子、置換もしくは無置換の低級アルキル基 、置換もしくは無置換の芳香族基、置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニ ル基、置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換もしくは無置換のヘテロア リールアルキル基を表す。)を1個、または酸素原子1個を含む、環を構成する炭 素原子数が3から8個の飽和ヘテロ環基(当該飽和ヘテロ環基の炭素原子上に置換 基が存在していてもよい)、置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニル基、 置換もしくは無置換の芳香族基、置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換 もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基)を表すか、またはR<sup>19</sup>およびR<sup>2</sup> º が互いに結合して、それらが結合する窒素原子とともに、環中にさらに−NR² <sup>2</sup> - (R<sup>2</sup> は水素原子、置換もしくは無置換の低級アルキル基、置換もしくは無 置換の芳香族基、置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニル基、置換もしく は無置換のアラルキル基、または置換もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基 を表す。)を1個、または酸素原子1個を含んでもよい、環を構成する炭素原子数 が3から8個の飽和環状アミノ基(当該飽和環状アミノ基の炭素原子上に置換基が 存在していてもよい)を表す。)で表される基を表す。

Y は置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換もしくは無置換の芳香族基、または式:-C (=O)  $R^8$  。 ( $R^8$  。は、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、または置換もしくは無置換の芳香族基を表す。) で表される基を表す。

WO 2005/037269 PCT/JP2004/015773

 $R^1$  は水素原子、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のアルケニル基、置換もしくは無置換のアルキニル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、 $-NR^2$  3  $-(R^2$  3 は水素原子、置換もしくは無置換の低級アルキル基、置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニル基、置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基を表す。)を 1 個、または酸素原子 1 個を含む、環を構成する炭素原子数が 3 から 8 個の飽和ヘテロ環基(当該飽和ヘテロ環基の炭素原子上に置換基が存在していてもよい)、置換もしくは無置換の芳香族基、または式:-C (= O)  $R^{1.4}$  ( $R^{1.4}$  は、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、素たは置換のシクロアルキル基、素たは置換もしくは無置換の芳香族基を表す。)で表される基を表す

R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>、およびR<sup>7</sup>は、

10

同一または異なって、また複数ある場合にはそれぞれ独立して、水素原子、水酸基 、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のアルコキシ基、置換も しくは無置換のアルコキシカルボニル基、置換もしくは無置換のアラルキル基、置 換もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基、置換もしくは無置換のアラルキル オキシ基、または置換もしくは無置換のヘテロアリールアルキルオキシ基を表すが :

20  $R^2$   $ER^3$  、 $R^4$   $ER^5$  、および $R^6$   $ER^7$  の組み合わせから選ばれる1つまたは 複数の組み合わせがそれぞれ独立してオキソ基を表すこともでき;

R<sup>2</sup> とR<sup>4</sup> が一緒になってアルキレンを表すこともでき;

R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup> およびR<sup>5</sup> のうちのいずれか2つが隣接する炭素原子上にある場合、それらは2重結合を形成することができる。

Zは、水素原子、水酸基、カルボキシ基、シアノ基、フタルイミド基、ハロゲン原子、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のアルケニル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換もしくは無置換の芳香族基、置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニル基、置換もしくは無置換のカルバモイル基、置換もしくは無置換のベンジルオキシカルボニル基、置換もしくは無置換のフラルキルオキシ基、置換もしくは無置換のヘテ

ロアリールアルキルオキシ基、置換もしくは無置換のアリールオキシ基、置換もし くは無置換のヘテロアリールオキシ基、置換もしくは無置換の低級アルコキシ基、 置換もしくは無置換の低級アルカノイルオキシ基、置換もしくは無置換の低級アル キルチオ基、置換もしくは無置換の低級アルキルスルフィニル基、置換もしくは無 置換の低級アルキルスルホニル基、置換もしくは無置換のベンゼンスルホニルオキ シ基、または置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニルアミノ基を表すか、 または式:-NR<sup>9</sup> R<sup>10</sup> (R<sup>9</sup> およびR<sup>10</sup> は互いに独立して、水素原子、置換 もしくは無置換の低級アルキル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換 もしくは無置換の低級アルコキシカルボニル基、置換もしくは無置換の芳香族基、

置換もしくは無置換のアシル基、置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換 10 もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基を表すか、またはR<sup>9</sup> およびR<sup>10</sup> が 互いに結合して、それらが結合する窒素原子とともに、環中にさらに-NR<sup>1</sup>1-(R<sup>1</sup> は水素原子、置換もしくは無置換の低級アルキル基、置換もしくは無置換 の芳香族基、置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニル基、置換もしくは無 置換のアラルキル基、または置換もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基を表 15 す。)を1個、または酸素原子1個を含んでもよい、環を構成する炭素原子数が3 から8個の飽和環状アミノ基(当該飽和環状アミノ基の炭素原子上に置換基が存在 していてもよい)を表す。)で表される基を表す。

但し、Y'およびR<sup>1</sup>が共に無置換フェニル基である場合、Zはシアノ基ではな **V**% ] 20

で表される化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される 塩。

Xが窒素原子であり、かつR<sup>2</sup>とR<sup>4</sup>が一緒になってアルキレンを表すか、 またはXが式: C-R<sup>15</sup>で表される基である、請求項3記載の化合物もしくはそ のプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。

25

- Y'が置換もしくは無置換の芳香族基である、請求項3から4のいずれか一 5. 項に記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される 塩。
- R<sup>1</sup> が置換もしくは無置換の芳香族基である、請求項5記載の化合物もしく はそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。 30

10

PCT/JP2004/015773

- 7. Y'が置換もしくは無置換のフェニル基、または置換もしくは無置換のピリンシル基である、請求項6記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。
- 8. R¹ がフェニル基、ピリジル基、ピリミジル基、ベンズオキサゾリル基、ま 5 たはベンズチアゾリル基であり、これらの基は置換されていてもよい、請求項7記 載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。
  - 9. R¹が置換されたフェニル基または置換されたピリジル基であって、該フェニル基またはピリジル基の置換基が、水酸基および低級アルコキシ基から選ばれ、該置換基は1または複数、同一または異なって存在する、請求項8記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。
  - 10. Xが式: C-R<sup>15</sup>で表される基であり、R<sup>15</sup>が式: -NR<sup>19</sup>R<sup>20</sup>で表される基である、請求項3から5のいずれか一項に記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。
    - 11. 式:-NR<sup>19</sup>R<sup>20</sup>で表される基において、R<sup>19</sup>が 水素原子であり、
- 15 R<sup>2</sup> ° が 置換もしくは無置換の芳香族基、置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基を表すか、または式: -N R<sup>1</sup> ° R<sup>2</sup> ° で表される基が、R<sup>1</sup> ° およびR<sup>2</sup> ° が互いに結合して、それらが結合する窒素原子とともに、環中にさらに-NR<sup>2</sup> <sup>2</sup> (R<sup>2</sup> <sup>2</sup> は水素原子、置換もしくは無置換の低級アルキル基、置換もしくは無置換の芳香族基、置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基を表す。)を1個含んでもよい、環を構成する炭素原子数が3から8個の飽和環状アミノ基(当該炭素原子上に置換基が存在していてもよい)を表す、請求項10記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。
- 25 12.  $R^{15}$  が式:  $-NR^{19}$   $R^{20}$  で表される基であり、 $R^{19}$  が 水素原子を表し、 $R^{20}$  が 置換もしくは無置換の芳香族基、置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基を表し、かつ $R^{15}$  とY' がトランスの幾何異性体で表される基である、請求項10記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。
- 30 13. R<sup>20</sup>が 置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換もしくは無置

WO 2005/037269 PCT/JP2004/015773

#### 194

換のヘテロアリールアルキル基である、請求項12記載の化合物もしくはそのプロ・ ドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。

14.  $R^{20}$  が 置換ベンジル基であり、該置換基がスルファモイル基である、 請求項12記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容 される塩。

5

- 15.  $R^{15}$  が式:  $-NR^{19}$   $R^{20}$  で表される基であり、 $R^{19}$  が 水素原子を表し、 $R^{20}$  が、 $-NR^{21}$   $-(R^{21}$  は水素原子、置換もしくは無置換の低級アルキル基、置換もしくは無置換の芳香族基、置換もしくは無置換の低級アルコキシカルボニル基、置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換もしくは無置換のクテロアリールアルキル基を表す。)を1個、または酸素原子1個を含む、環を構成する炭素原子数が3から8個の飽和ヘテロ環基(当該飽和ヘテロ環基の炭素原子上に置換基が存在していてもよい)を表し、かつ $R^{15}$  と $Y^{7}$  がトランスの幾何異性体で表される基である、請求項10記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。
- 15 16. R<sup>15</sup>が式:-NR<sup>19</sup>R<sup>20</sup>で表される基であり、式:-NR<sup>19</sup>R<sup>2</sup> で表される基が、R<sup>19</sup>およびR<sup>20</sup>が互いに結合して、それらが結合する窒素原子とともに、環中にさらに-NR<sup>22</sup>-(R<sup>22</sup>は水素原子、置換もしくは無置換の低級アルキル基、置換もしくは無置換の芳香族基、置換もしくは無置換の低級アルキル基、置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換もしくは無置換のアラルキル基、または置換もしくは無置換のヘテロアリールアルキル基を表す。)を1個含んでもよい、環を構成する炭素原子数が3から8個の飽和環状アミノ基(当該飽和環状アミノ基の炭素原子上に置換基が存在していてもよい)を表し、かつR<sup>15</sup>とY'がシスの幾何異性体で表される基である、請求項10記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。
- 25 17.  $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ 、および $R^7$ のすべてが水素原子であるか、または $R^2$ と $R^3$ 、 $R^4$ と $R^5$ 、および $R^6$ と $R^7$ の組み合わせから選ばれる1つまたは複数の組み合わせがそれぞれ独立してオキソ基を表し他は全て水素原子を表す、請求項9から16のいずれか一項に載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。
- 30 18. R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、およびR<sup>5</sup>のすべてが水素原子を表し、R<sup>6</sup>とR<sup>7</sup>が

WO 2005/037269

5

30

- 一緒になってオキソ基を表すかまたは両方が水素原子を表す、請求項17記載の化 合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。
- 19. Zが水酸基、シアノ基、低級アルコキシ基または式: $-NR^{9}R^{10}$ で表される基である、請求項18記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。
- 20. Y'が置換されたフェニル基であって、該フェニル基の置換基が水酸基および低級アルコキシ基から選ばれ、1または複数、同一または異なって存在する、請求項19記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。
- 10 21. Zがシアノ基である、請求項3から20のいずれか一項に記載の化合物も しくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。
  - 22. mが2または3であり、nが2であり、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 および $R^7$  のすべてが水素原子である、請求項3から21のいずれか一項に記載の 化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。
- 15 23. pが 0 である、請求項 3 から 2 2 のいずれか一項に記載の化合物もしくは そのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩。
  - 24. 請求項3から23のいずれか一項に記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩を有効成分として含有する医薬。
- 25. 請求項3から23のいずれか一項に記載の化合物もしくはそのプロドラッ 20 グ、またはそれらの薬学的に許容される塩を有効成分として含有する、低密度リポタンパク受容体発現増強剤。
  - 26. 請求項3から23のいずれか一項に記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学的に許容される塩を有効成分として含有する、高脂血症または動脈硬化治療剤。
- 25 27. 治療を必要とする患者に、請求項3から23のいずれか一項に記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学上許容される塩の有効量を投与することからなる、高脂血症または動脈硬化の治療方法。
  - 28. 高脂血症または動脈硬化治療剤の製造のための、請求項3から23のいずれか一項に記載の化合物もしくはそのプロドラッグ、またはそれらの薬学上許容される塩の使用。

WO 2005/037269

1/1

図1

# 化合物A一 0.1 1 10 μM← LDL受容体

International application No.

		PCT/JP2	2004/015773		
Int.Cl 31/454 31/440	A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int.Cl <sup>7</sup> A61K31/275, 31/165, 31/216, 31/137, 31/18, 31/505, 31/166, 31/4545, 31/506, 31/454, 31/4535, 31/423, 31/496, 31/439, 31/381, 31/4406, 31/4402, 31/429, 31/4453, 31/495, 31/5375, 31/47, 31/4196, 31/343, According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC				
B. FIELDS SE					
Int.Cl <sup>2</sup> 31/454 31/440	Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)  Int.Cl <sup>7</sup> A61K31/275, 31/165, 31/216, 31/137, 31/18, 31/505, 31/166,  31/4545, 31/506, 31/454, 31/4535, 31/423, 31/496, 31/439, 31/381, 31/4406,  31/4402, 31/429, 31/4453, 31/495, 31/5375, 31/47, 31/4196, 31/343,				
	searched other than minimum documentation to the exte				
CAPLUS	pase consulted during the international search (name of (STN), MEDLINE (STN), BIOSIS (STN	data base and, where practicable, search to which the search to the sear	rms used) {Y (STN)		
C. DOCUMEN	NTS CONSIDERED TO BE RELEVANT				
Category*	Citation of document, with indication, where ap		Relevant to claim No.		
P,X	WO 2003/091216 A1 (Sumitomo Co., Ltd.), 06 November, 2003 (06.11.03), Page 33, line 26 to page 38, (Family: none)	,	3,5-8,21-23		
E,X	WO 2004/096801 A1 (PFIZER PR 11 November, 2004 (11.11.04), Full text (Family: none)	ODUCTS INC.),	3-7,21-24		
P,X	WO 2004/056771 A1 (ASTRAZENE 08 July, 2004 (08.07.04), Full text (Family: none)	CA AB),	3,5,7,21-24		
	cuments are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.			
"A" document de to be of parti	gories of cited documents: efining the general state of the art which is not considered icular relevance	"T" later document published after the inte- date and not in conflict with the applica the principle or theory underlying the in	ation but cited to understand invention		
filing date	cation or patent but published on or after the international	"X" document of particular relevance; the closed considered novel or cannot be considered.			
"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)  "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means		"Y" document of particular relevance; the cl considered to involve an inventive s combined with one or more other such or	tep when the document is		
"P" document pu	being obvious to a person skilled in the art being obvious to a person skilled in the art document member of the same patent family				
	Date of the actual completion of the international search 18 January, 2005 (18.01.05)  Date of mailing of the international search report 08 February, 2005 (08.02.05)				
	g address of the ISA/ se Patent Office	Authorized officer			

Telephone No.

International application No.
PCT/JP2004/015773

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No
P,X	WO 2004/020411 A1 (ASTRAZENECA AB), 11 March, 2004 (11.03.04), Full text (Family: none)	3,5,22,24
х	WO 2002/014280 Al (Ono Pharmaceutical Co., Ltd.), 21 February, 2002 (21.02.02), Full text & JP 3433752 B2 & EP 1308440 Al & US 2004/44036 Al	3,5,21-24
x	JP 2003-505420 A (SCHERING CORP.), 12 February, 2003 (12.02.03), Full text & WO 2001/007050 A1 & EP 1200087 A1	3-5,21-24
x	JP 2002-521472 A (SCHERING CORP.), 16 July, 2002 (16.07.02), Full text & WO 2000/006545 A1 & EP 1258244 A1	3-5,21-24
x	US 4795757 A (Rorer Pharmaceutical Corp.), 03 January, 1989 (03.01.89), Full text & US 4843081 A	3-5,10-13, 17-24
x	US 3759974 A (Knoll A.G. Chemische Fabriken), 18 September, 1973 (18.09.73), Full text & FR 2017741 A & GB 1229400 A & CH 516529 A	3-5,10-13, 17-24
х	TAKEDA, Mikio et al., Azabicycloalkanes as Analgetics. V. 4-Phenyl-2-azabicyclo[2,2,2] octanes, Chemical & Pharmaceutical Bulletin, 1977, Vol.25, No.4, p.775-83	3-5,10-13, 17-20,22,23
x	DEI, Silvia et al., Verapamil Analogues with Restricted Molecular Flexibility, Journal of Medicinal Chemistry, 1991, Vol.34, No.7, p.2219-25	3-5,10-13, 17-23
х	PEREIRA, Elene et al., Reversal of multidrug resistance by verapamil analogues, Biochemical Pharmacology, 1995, Vol.50, No.4, p.451-7	3-5,10-13, 17-23
х	JP 7-508263 A (SmithKline Beecham Corp.), 14 September, 1995 (14.09.95), Full text & WO 1993/019751 A1 & EP 636026 A1 & US 5605923 A	3-5,10,17-24

International application No.
PCT/JP2004/015773

2 8	). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	JP 6-25213 A (Recordati S.A. Chemical and Pharmaceutical Co.), 01 February, 1994 (01.02.94), Full text & EP 566288 A1 & US 5453518 A	3-5,10,17-23
х	US 3979444 A (The Upjohn Co.), 07 September, 1976 (07.09.76), Full text (Family: none)	3-5,10, 16-20,22-24
х	DE 2109155 Al (C.H.Boehringer Sohn), 14 September, 1972 (14.09.72), Full text (Family: none)	3,5,22-24
X	DE 752755 C2 (I.G.Farbenindustrie A.G.), 10 November, 1952 (10.11.52), Full text (Family: none)	3,5,22-24
х	US 3970656 A (Government of the United States), 20 July, 1976 (20.07.76), Full text (Family: none)	3,5,22-24
X	GB 948874 A (Dr. KARL THOMAE G.M.B.H), 05 February, 1964 (05.02.64), Full text & DE 1445476 A & CH 407120 A	3,5,22-24
х	US 3627772 A (Boehringer Ingelheim GmbH), 14 December, 1971 (14.12.71), Full text (Family: none)	3,5,21-24
х	FR 1316888 A (C.H.Borhringer Sohn.), 26 April, 1963 (26.04.63), Full text & US 3708597 A & US 3763164 A	3,5,21-24
х	JP 50-5197 B1 (John Wyeth & Brother Ltd.), 28 February, 1975 (28.02.75), Full text & GB 1285025 A & FR 2015812 A	3,5,21-24
х	CH 277304 B (Rathgeb Fritz), 16 November, 1951 (16.11.51), Full text (Family: none)	3,5,21-23

Form PCT/ISA/210 (continuation of second sheet) (January 2004)

International application No.
PCT/JP2004/015773

	·	PCT/JP2	2004/015773
C (Continuation	i). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the releva	ant passages	Relevant to claim No.
Х	GB 591992 A (SOCIETY OF CHEMICAL INDUSTR BASLE), 04 September, 1947 (04.09.47), Full text (Family: none)	Y IN .	3,5,21-23
х	US 2486792 A (Ciba Pharmaceutical Productinc.), 01 November, 1949 (01.11.49), Full text (Family: none)	ts,	3,5,21-23
х	US 2551152 A (Ciba Pharmaceutical Production), 01 May, 1951 (01.05.51), Full text (Family: none)	ts,	3,5,21-23
х	WO 2003/053361 A2 (OSI PHARMACEUTICALS, 103 July, 2003 (03.07.03), Page 76 & US 2003/229067 A1	INC.),	3,5,21-23
· X	BURKHOLDER, Timothy P. et al., Synthesis structure-activity relationships for a se of substituted pyrrolidine NK <sub>1</sub> /NK <sub>2</sub> receptor antagonists, Bioorganic & Medicinal Chemi Letters, 1997, Vol.7, No.19, p.2531-6	ries	3,5,21-23
х	JP 9-500361 A (Merrell Dow Pharmaceutical Inc.), 14 January, 1997 (14.01.97), Full text & WO 1994/026735 A1 & EP 696280 A1	ls	3,5,21-23
х	JP 2002-524445 A (PFIZER PRODUCTS INC.), 06 August, 2002 (06.08.02), Full text & WO 2000/014066 A1 & EP 1112255 A1 & US 2002/13321 A1		3,5-8,22-24
x	THOMPSON Doug et al., Facile synthesis of N-substituted-4-cyano-4-phenylpiperidines via phase-transfer catalysis, Journal of Heterocyclic Chemistry, 1983, Vol.20, p.771-2		3,5,21-23
200220101	0 (continuation of second sheet) (January 2004)		I

Form PCT/ISA/210 (continuation of second sheet) (January 2004)

International application No. PCT/JP2004/015773

Box No. II Observations where certain claims were found unsearchable (Continuation of item 2 of first sheet)
This international search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons:  1.   Claims Nos.: 27  because they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely:  The invention as set forth in claim 27 pertains to methods for treatment of the human body by therapy and thus relates to a subject matter which this International Searching Authority is not required, under the provisions of Article 17(2)(a)(i) of the PCT (continued to extra sheet)  Claims Nos.:  because they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifically:
3. Claims Nos.:  because they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).
Box No. III Observations where unity of invention is lacking (Continuation of item 3 of first sheet)
<ol> <li>As all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable claims.</li> <li>As all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, this Authority did not invite payment of any additional fee.</li> <li>As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:</li> </ol>
4. No required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is restricted to the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos.:
Remark on Protest  The additional search fees were accompanied by the applicant's protest.  No protest accompanied the payment of additional search fees.

#### Continuation of Box No.II-1 of continuation of first sheet(2)

and Rule 39.1 of the Regulations under the PCT, to search.

(Scope of international search)

Claims 1-26 and 28 pertain to a compound represented by the formula (1) or the formula (1') or a medicine containing the compound as an active ingredient. However, the compounds which are disclosed in the meaning of Article 5 of the PCT are limited to an extremely small part of the compounds claimed.

Consequently, it is considered that claims 1-26 and 28 lack sufficient support by the description in the meaning of Article 6 of the PCT.

Therefore, an international search was made for the compounds specified as examples in the description.

# Continuation of A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER (International Patent Classification (IPC))

Int.Cl<sup>7</sup> 31/341, 31/55, 31/36, 31/417, 31/4164, 31/4196, C07C311/20, 311/07, 255/46, 311/39, 311/21, 229/48, 217/52, 311/05, 311/18, 233/05, 233/78, 237/24, C07C323/36, 317/32, 309/46, C07D207/38, 209/04, 211/14, 239/42, 401/04, 401/14, 403/06, 413/04, 417/04, 409/04, 263/58, 277/82, 451/02, 333/20, 231/38, 233/88, 213/36, 513/04, 295/22, 295/14, 215/38, 249/08, 307/79, 307/82, 223/06, 223/04, 317/58, A61P3/06, 9/00, 9/10, 7/02, 43/00

(According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC)

# Continuation of B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (International Patent Classification (IPC))

Int.Cl<sup>7</sup> 31/341, 31/55, 31/36, 31/417, 31/4164, 31/4196, C07C311/20, 311/07, 255/46, 311/39, 311/21, 229/48, 217/52, 311/05, 311/18, 233/05, 233/78, 237/24, C07C323/36, 317/32, 309/46, C07D207/38, 209/04, 211/14, 239/42, 401/04, 401/14, 403/06, 413/04, 417/04, 409/04, 263/58, 277/82, 451/02, 333/20, 231/38, 233/88, 213/36, 513/04, 295/22, 295/14, 215/38, 249/08, 307/79, 307/82, 223/06, 223/04, 317/58

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

#### A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類 (IPC))

Int. C1<sup>7</sup> A61K31/275, 31/165, 31/216, 31/137, 31/18, 31/505, 31/166, 31/4545, 31/506, 31/454, 31/4535, 31/423, 31/496, 31/439, 31/381, 31/4406, 31/4402, 31/429, 31/4453, 31/495, 31/5375, 31/47, 31/4196, 31/343, 31/341, 31/55, 31/36, 31/417, 31/4164, 31/4196, C07C311/20, 311/07, 255/46, 311/39, 311/21, 229/48, 217/52, 311/05, 311/18, 233/05, 233/78, 237/24,

#### B. 調査を行った分野

#### 調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int. C1' A61K31/275, 31/165, 31/216, 31/137, 31/18, 31/505, 31/166, 31/4545, 31/506, 31/454, 31/4535, 31/423, 31/496, 31/439, 31/381, 31/4406, 31/4402, 31/429, 31/4453, 31/495, 31/5375, 31/47, 31/4196, 31/343, 31/341, 31/55, 31/36, 31/417, 31/4164, 31/4196, C07C311/20, 311/07, 255/46, 311/39, 311/21, 229/48, 217/52, 311/05, 311/18, 233/05, 233/78, 237/24,

#### 最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語) CAPLUS (STN)、MEDLINE (STN)、BIOSIS (STN)、EMBASE (STN)、 REGISTRY (STN)

	5と認められる文献	• ,
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
PX	WO 2003/091216 A1 (住友製薬株式会社) 2003.11.06, 第33頁第26行-第38頁第 2行 (ファミリーなし)	3, 5–8, 21–23
EX	WO 2004/096801 A1 (PFIZER PRODUCTS INC.) 2004.11.11, 全文 (ファミリーなし)	3-7, 21-24
PX	₩O 2004/056771 A1 (ASTRAZENECA AB) 2004.07.08, 全文 (ファミリーなし)	3, 5, 7, 21–24
PX	₩O 2004/020411 A1 (ASTRAZENECA AB) 2004.03.11, 全文 (ファミリーなし)	3, 5, 22, 24
Х	₩0 2002/014280 A1 (小野薬品工業株式会社) 2002.02.21, 全文 & JP 3433752 B 2 & EP 1308440 A1 & US 2004/44036 A1	3, 5, 21-24
X	JP 2003-505420 A (シェーリング コーポレイション) 2003.02.12, 全文 & WO 2001/007050 A1 & EP 1200087 A1	3-5, 21-24

#### 区欄の続きにも文献が列挙されている。

□ パテントファミリーに関する別紙を参照。

- \* 引用文献のカテゴリー
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す もの
- 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献(理由を付す)
- 「〇」口頭による開示、使用、展示等に督及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

- の日の後に公表された文献
- 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって 出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論 の理解のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日 18.01.2005	国際調査報告の発送日	8. 2. 2005
国際調査機関の名称及びあて先 日本国特許庁 (ISA/JP) 郵便番号100-8915	特許庁審査官(権限のある職員) 関 政立	4C 3544
東京都千代田区霞が関三丁目4番3号	電話番号 03-3581-1101	内線 3450

### 国際調査報告

C(続き).			
引用文献の		関連する	
カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	請求の範囲の番号	
X	JP 2002-521472 A (シェーリング コーポレイション) 2002.07.16, 全文 & WO 2000/006545 A1 & EP 1258244 A1	3-5, 21-24	
Х	US 4795757 A (Rorer Pharmaceutical Corporation) 1989.01.03, 全文 & US 48 43081 A	3-5, 10-13, 17-24	
X	US 3759974 A (Knoll A.G. Chemische Fabriken) 1973.09.18, 全文 & FR 20177 41 A & GB 1229400 A & CH 516529 A	3-5, 10-13, 17-24	
X	TAKEDA, Mikio et al., Azabicycloalkanes as Analgetics. V. 4-Phenyl-	3-5, 10-13,	
	2-azabicyclo[2,2,2]octanes, Chemical & Pharmaceutical Bulletin, 1977, Vol. 25, No. 4, p. 775-83	17-20, 22, 23	
<b>X</b>	DEI, Silvia et al., Verapamil Analogues with Restricted Molecular Flexibility, Journal of Medicinal Chemistry, 1991, Vol. 34, No. 7, p. 2219-25	3-5, 10-13, 17-23	
<b>X</b>	PEREIRA, Elene et al., Reversal of multidrug resistance by verapamil analogues, Biochemical Pharmacology, 1995, Vol. 50, No. 4, p. 451-7	3-5, 10-13, 17-23	
Х	JP 7-508263 A (スミスクライン・ビーチャム・コーポレイション) 1995.09.14, 全文 & WO 1993/019751 A1 & EP 636026 A1 & US 5605923 A	3-5, 10, 17-24	
X	JP 6-25213 A (レコルダチ エス エー ケミカル アンド ファーマシューティカル カンパニー) 1994.02.01,全文 & EP 566288 A1 & US 5453518 A	3-5, 10, 17-23	
Х ,	US 3979444 A (The Upjohn Company) 1976.09.07, 全文 (ファミリーなし)	3-5, 10, 16-20, 22 -24	
х	DE 2109155 Al (C.H. Boehringer Sohn) 1972.09.14, 全文 (ファミリーなし)	3, 5, 22-24	
Х	DE 752755 C2 (I.G. Farbenindustrie A.G.) 1952.11.10, 全文 (ファミリーなし)	3, 5, 22-24	
Х	US 3970656 A (Government of the United States) 1976.07.20, 全文 (ファミリーなし)	3, 5, 22-24	
X	GB 948874 A (Dr. KARL THOMAE G.M.B.H.) 1964.02.05, 全文 & DE 1445476 A & CH 407120 A	3, 5, 22–24	
X	US 3627772 A (Boehringer Ingelheim GmbH) 1971.12.14, 全文 (ファミリーなし)	3, 5, 21-24	
х	FR 1316888 A (C.H.Borhringer Sohn.) 1963.04.26, 全文 & US 3708597 A & US 3763164 A	3, 5, 21–24	
Х	JP 50-5197 B1 (ジョン・ワイス・アンド・プラザー・リミテッド) 1975.02.28, 全文 & GB 1285025 A & FR 2015812 A	3, 5, 21–24	
Х	CH 277304 B (Rathgeb Fritz) 1951.11.16, 全文 (ファミリーなし)	3, 5, 21–23	
Х	GB 591992 A (SOCIETY OF CHEMICAL INDUSTRY IN BASLE) 1947.09.04, 全文 (ファミリーなし)	3, 5, 21–23	
x .	US 2486792 A(Ciba Pharmaceutical Products, Incorporated) 1949.11.01, 全文 (ファミリーなし)	3, 5, 21–23	
x.	US 2551152 A(Ciba Pharmaceutical Products, Inc.)1951.05.01, 全文 (ファミリーなし)	3, 5, 21–23	
x	WO 2003/053361 A2 (OSI PHARMACEUTICALS, INC.) 2003.07.03, 第76頁, & US 2 003/229067 A1	3, 5, 21–23	
	·		
•			

<u>C(続き).</u> 引用文献の カテゴリー*	関連すると認められる文献 引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する
x	BURKHOLDER, Timothy P. et al., Synthesis and structure—activity relationships for a series of substituted pyrrolidine NK1/NK2 receptor antagonists, Bioorganic & Medicinal Chemistry Letters, 1997, Vol. 7, No. 19, p. 2531-6	請求の範囲の番号   3, 5, 21-23
X	JP 9-500361 A (メレルダウファーマスーティカルズ インコーポレイテッド) 1 997.01.14, 全文 & WO 1994/026735 A1 & EP 696280 A1 JP 2002-524445 A (ファイザー・プロダクツ・インク) 2002.08.06, 全文 & WO	3, 5, 21–23
<b>X</b>	2000/014066 A1 & EP 1112255 A1 & US 2002/13321 A1 THOMPSON Doug et al., Facile synthesis of N-substituted-4-cyano-4-phenylpiperidines via phase-transfer catalysis, Journal of Heterocyclic Chemistry, 1983, Vol. 20, p. 771-2	3, 5, 21–23
		·
		,

第II 欄   請求の範囲の一部の調査ができないときの意見 (第1ページの2の続き)
法第8条第3項 (PCT17条(2)(a)) の規定により、この国際調査報告は次の理由により請求の範囲の一部について作成しなかった。
1. X 請求の範囲 27 は、この国際調査機関が調査をすることを要しない対象に係るものである。 つまり、
請求の範囲27は、人の身体の治療による処置方法に係る発明であるから、PCT第17条(2)(a)(i)及びPCT規則39.1の規定により、この国際調査機関が国際調査を行うことを要しない対象に係るものである。
2. □ 請求の範囲 は、有意義な国際調査をすることができる程度まで所定の要件を満たしていない国際出願の部分に係るものである。つまり、
3. [ 請求の範囲
第Ⅲ欄 発明の単一性が欠如しているときの意見(第1ページの3の続き)
次に述べるようにこの国際出願に二以上の発明があるとこの国際調査機関は認めた。
•
1. <u></u> 出願人が必要な追加調査手数料をすべて期間内に納付したので、この国際調査報告は、すべての調査可能な請求の範囲について作成した。
2. □ 追加調査手数料を要求するまでもなく、すべての調査可能な請求の範囲について調査することができたので、追 加調査手数料の納付を求めなかった。
3. 出願人が必要な追加調査手数料を一部のみしか期間内に納付しなかったので、この国際調査報告は、手数料の納付のあった次の請求の範囲のみについて作成した。
4. 出願人が必要な追加調査手数料を期間内に納付しなかったので、この国際調査報告は、請求の範囲の最初に記載されている発明に係る次の請求の範囲について作成した。
追加調査手数料の異議の申立でに関する注意
□ 追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがあった。
□ 追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがなかった。

・様式PCT/ISA/210 (第1ページの続葉 (2)) (2004年1月)

#### (国際調査の範囲)

請求の範囲1-26及び28は、式(1)又は式(1')で表される化合物又はその化合物を有効成分として含有する医薬に関するものであるが、PCT第5条の意味において開示されているのは、クレームされたごく一部の化合物に係るもののみである。

したがって、請求の範囲 1-26 及び 28 は、PCT第 6 条の意味における明細書による十分な裏付けを欠くものと認められる。

よって、国際調査は、明細書に実施例として具体的に記載されている化合物に基いて行った。

# (発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC)) の続き)

Int.  $C1^7$  C07C323/36, 317/32, 309/46, C07D207/38, 209/04, 211/14, 239/42, 401/04, 401/14, 403/06, 413/04, 417/04, 409/04, 263/58, 277/82, 451/02, 333/20, 231/38, 233/88, 213/36, 513/04, 295/22, 295/14, 215/38, 249/08, 307/79, 307/82, 223/06, 223/04, 317/58, A61P3/06, 9/00, 9/10, 7/02, 43/00

# (調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC)) の続き)

Int. Cl<sup>7</sup> C07C323/36, 317/32, 309/46, C07D207/38, 209/04, 211/14, 239/42, 401/04, 401/14, 403/06, 413/04, 417/04, 409/04, 263/58, 277/82, 451/02, 333/20, 231/38, 233/88, 213/36, 513/04, 295/22, 295/14, 215/38, 249/08, 307/79, 307/82, 223/06, 223/04, 317/58